This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

(12)公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-157473

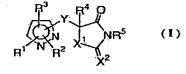
(43)公開日 平成8年(1996)6月18日

(51) Int. C1.4	識別記号	庁内整理番号	FI	技術表示箇所
CO7D 417/0	6 231			
A61K 31/4	2			
.31/4	25 A D P			
31/4	4	•		
31/5	0			
	審査請求	未請求 請求項の	数28 0	L (全90頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特願平7-246	171	(71) 出願人	000003986
(DI) DANSEN (J	1742,1 . 2 1 5		(, —,	日産化学工業株式会社
(22) 出願日	平成7年(1995)9月2	25日		東京都千代田区神田錦町3丁目7番地1
			(72)発明者	小原 義夫
(31)優先権主張番号	特願平6-242	865		千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学工
(32) 優先日	平6 (1994)			業株式会社中央研究所内
(33)優先権主張国	日本 (JP)		(72)発明者	鈴木 幹夫
				千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学工
				業株式会社中央研究所内
		ļ	(72)発明者	宮地 伸英
				千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学工
				業株式会社中央研究所内
				最終頁に続く

(54) 【発明の名称】ピラゾール系チアゾリジン類

(57)【要約】 (修正有)

【課題】 糖尿病及びその合併症の予防、治療薬の提供 【解決手段】 式(I)で表されるピラゾール系チアゾ リジ類又はその塩、ならびに当該化合物又はその塩を含 む糖尿病及び糖尿病合併症の予防・治療等。



【式中、X¹は、S又はOを表す。X²は、S、O又はNH を表す。Yは、CH₂等を表す。R¹は、C₁-C₁oアルキル 基、C₁-C₁oアルコキシ基等を表すか、

$-V_{k}-W_{1}-Z$

(; ;)

(2は、 C_3 - C_{10} シクロアルキル基、 C_6 - C_{14} 芳香族基、 C_4 - C_{12} 複素環芳香族基又は C_4 - C_6 複素脂環式基等を表す。 Vは、O、S、SO、 SO_2 又は NR^8 (R^8 は水素原子、 C_1 - C_5 アルキル基を表す)を表す。Wは、水酸基、オキソ及び C_1 - C_7 アルキル基により最大3個まで置換されていてもよい2価の C_1 - C_6 の飽和又は C_2 - C_6 の不飽和鎖状炭化水素 基等を表す。k及びlは、O又は1を表す等を表す。 R^2 及び R^3 は、各々独立して、水素原子、 C_1 - C_7 アルキル基等を表す。 R^4 は、水素原子又は C_1 - C_7 アルキル基等を表す。 R^5 は、水素原子又はカルボキシメチル基を表す。l

【特許請求の範囲】

【請求項1】 式(1)

[化1]

[式中、X¹は、S又はOを表す。X²は、S、O又はNH を表す。Yは、CRGR7(RGは、水索原子、C1-C7アルキル 基、C₃-C₇シクロアルキル基を表し、R⁷は、水紫原了、C ,-C₂アルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基を表すか、R⁴ と一緒になって結合を表す。)を表す。R'は、C1-C1oア ルキル基、C2-C10アルケニル基、C2-C10アルキニル基、 C₁-C₁oアルコキシ基、C₂-C₁oアルケニルオキシ基、C₁-C 10アルキルチオ基、C1-C10モノアルキルアミノ基又はジ C1-C10アルキルアミノ基(該C1-C10アルキル基、C2-C10 アルケニル基、C2-C10アルキニル基、C1-C10アルコキシ 基、C2-C10アルケニルオキシ基、C1-C10アルキルチオ 基、C₁-C₁₀モノアルキルアミノ基及びジC₁-C₁₀アルキル アミノ基はいずれも水酸基又はCi-Crアルキル基で置換 されていてもよい)を表すか、

$-V_{1}-W_{1}-Z$

(Zは、C3-C10シクロアルキル基、C3-C7シクロアルケ ニル基、Ce-C14芳香族基、C4-C12複素環芳香族基(該複 素環芳香族基は、酸素原子、イオウ原子、窒素原子の中 から選ばれたヘテロ原子を最大5個まで環の構成要素と して含んでいてもよい)又はC₄-C₆複素脂環式基(該複 素脂環式基は、酸素原子、イオウ原子、窒素原子の中か ら選ばれたヘテロ原子を最大3個まで環の構成要素とし て含んでいてもよい)を表す(該Cs-C.oシクロアルキル 基、C3-C7シクロアルケニル基、C6-C14芳香族基、C4-C 12複素環芳香族基又はC4-Ce複素脂環式基は、合計5個 以内の置換基(該置換基は水素原子、C₁-C₇アルキル 基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₃-C₇シクロアルケニル 基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシクロアル ケニル基は水酸基により置換されていてもよい)、水酸 基、C,-C,アルコキシ基、C,-C,アルキルチオ基、ハロゲ ン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、アミノ基、 メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、アセトアミド基、 メタンスルホニルアミド基、カルボキシル基、C₁-C₃ア ルコキシカルボニル基、ニトリル基、カルバモイル基、 スルファモイル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、 フェニル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリ ル、ピリジル又はベンジル(該フェニル、ナフチル、フ ラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル及びベンジ ルは、いずれも、C₁-C₇アルキル基、C₃-C₇シクロアルキ ル基、C1-C3アルコキシ基、C1-C3アルキルチオ基、水酸 基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中 から最大5個まで置換されていてもよい)、1-テトラ 50

ゾリル、3-テトラゾリル、5-テトラゾリル、チアゾ リジンジオン-5-イル、チアゾリジンジオン-5-イ ルメチルを表す)を有していてもよい)。Vは、O、 S、SO、SO₂又はNR⁸(R⁸は水素原子又はC₁-C₃アルキル 基を表す)を表す。Wは、水酸基、オキソ及びC1-C7ア ルキル基により最大3個まで置換されていてもよい2価

のC、-C。の飽和又はC2-C6の不飽和鎖状炭化水素基を表

す。k及び1は、0又は1を表す)を表すか、

2

-V-W-V-W-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのV及 びWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表す

-W-V-W-Z

(V、W及び2は、前記と同じ意味を表し、2つのW は、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 $-\mathbf{V}-\mathbf{W}-\mathbf{V}-\mathbf{Z}$

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのV は、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 又は

20 - W - V - Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表す)を表す。R² 及びRoは、各々独立して、水素原子、Ci-Ciアルキル 基、Co-Coシクロアルキル基(該Co-Coアルキル基及びCo -C₂シクロアルキル基は水酸基で置換されていてもよ い)、フェニル基、ナフチル基、ベンジル基、ピリジル 基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、フラニル基、チ エニル基、ピロリル基、ピラゾリル基、イミダゾリル 基、ピラニル基、キノリル基、ベンゾオキサゾリル基、 ベンゾチアゾリル基又は、ベンゾイミダゾリル基(該フ 30 ェニル基、ナフチル基、ベンジル基、ピリジル基、ピリ ミジニル基、ピリダジニル基、フラニル基、チエニル 基、ピロリル基、ピラゾリル基、イミダゾリル基、ピラ ニル基、キノリル基、ベンソオキサゾリル基、ベンゾチ アソリル基、及びベンソイミタンリル基は、いずれも水 酸基、C,-C,アルキル基、C,-C,アルコキシ基及びハロゲ ン原子により最大5個まで置換されていてもよい)を表 し、R²又はR³がピラゾール環上の3位、4位又は5位の 炭素原子と結合している場合は上記の置換基の他にハロ ゲン原子であってもよい。R⁴は、水素原子又はC₁-C₇ア 40 ルキル基を表すか、R⁷と一緒になって結合を表す。R 5は、水素原子又はカルボキシメチル基を表す。〕で表 されるピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。 【請求項2】 式(1)で表される化合物が、式(1)

[化2]

a)

【式中、 R^1 は、 C_1 - C_{10} アルキル基、 C_2 - C_{10} アルケニル基、 C_1 - C_{10} アルコキシ基、 C_2 - C_{10} アルケニルオキシ基、 C_1 - C_{10} アルキルチオ基、 C_1 - C_{10} アルキルアミノ基又はジ C_1 - C_{10} アルキルアミノ基(該 C_1 - C_{10} アルキル基、 C_2 - C_{10} アルケニル基、 C_2 - C_{10} アルキル基、 C_2 - C_{10} アルキル基、 C_2 - C_{10} アルカニルスキシ基、 C_1 - C_1 0アルキルチオ基、 C_1 - C_1 0アルキルアミノ基はいずれも水酸基又は C_1 - C_1 0アルキル基で置換されていてもよい)を表すか、 $-V_1$ - V_1 - V_2

(2を表すCs-Cvoシクロアルキル基が、シクロプロピ ル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、 シクロヘプチル、シクロオクチル、シクロノニル、シク ロデシル、ビシクロ〔2.2.1〕ヘプチル、ビシクロ [3.1.1] ヘプチル、ビシクロ[2.2.2] オク チル又はアダマンチルであるか、Cs-C7シクロアルケニ ル基が、シクロヘキセニル、シクロペンタジエニル、2 ービシクロ〔2.2.1〕ヘプテニル又は2,5ービシ クロ [2. 2. 1] ヘプタジエニルであるか、Ce-C14芳 香族基が、フェニル、ナフチル、インデニル、インダニ ル又はフルオレニルであるか、C4-C12複案環芳香族基 が、フリル、チエニル、ピロリル、オキサゾリル、チア ソリル、イソオキサゾリル、イソチアゾリル、フラザニ ル、ピラソリル、オキソピラゾリル、イミダゾリル、オ キソイミダブリル、トリアブリル、トリアブロニル、テ トラゾリル、ピラニル、ピリジル、ピリドニル、ピリダ ジニル、ピリグジノニル、ピリミジニル、ピリミジノニ ル、ピラジニル、トリアジニル、テトラジニル、インド リル、キノリル、キノロニル、ベンゾフラニル、ベンゾ チエニル、イソキノリル、イソキノロニル、ベンゾキサ **ゾリル、ベンゾチアゾリル、ベンゾピラゾリル、ベンゾ** イミダゾリル、ベンプトリアゾリル、ベングピラニル、 インドリジニル、プリニル、フタラジニル、オキソフタ ラジニル、ナフチリジニル、キノキサリニル、キナゾリ ニル、シンノリニル、ベンゾジオキサニル、オキソナフ タレニル、ジヒドロベンゾフラニル、ベンゾチアジニ ル、プテリジニル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジニル、 ピラゾロ [5, 1-c] [1,2,4] トリアジニル、チアゾロ [3,2-b] トリアゾリル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジ ル、5H-ベンゾピラノ [2,3-b] ピリドニル、キサンテニ 40 b) ル、フェノキサチイニル、カルバゾリル、アクリジニ ル、フェナジニル、フェノチアジニル、フェノキサジニ ル又はチアントレニル、であるか、Ca-Ce複素脂環式基 が、ピペリジル、ピロリジニル、イミダブリジニル、ピ ラゾリジニル、モルホニリル义はアトフヒドロフラニル であり、上記記載のC₃-C₁₀シクロアルキル基、C₃-C₇シ クロアルケニル基、C₆-C₁₄芳香族基、C₄-C₁₂複素環芳香 族基又はCa-Ce複素脂環式基は、合計5個以内の置換基 (該置換基は水素原子、C1-C7アルキル基、C3-C7シクロ アルキル基、C₃-C₇シクロアルケニル基、(該アルキル

基、シクロアルキル基及びシクロアルケニル基は水酸基 により置換されていてもよい)、水酸基、C1-C-アルコ キシ基、C₁-C₂アルキルチオ基、ハロゲン原子、トリフ ルオロメザル基、ニトロ基、アミノ基、メチルアミノ 基、ジメチルアミノ基、アセトアミド基、メタンズルホ ニルアミド基、カルボキシル基、C₁-C₃アルコキシカル ボニル基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイ ル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、ナ フチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル 10 又はベンジル (該フェニル、ナフチル、フラニル、チエ ニル、イミダブリル、ピリジル及びベンジルは、いずれ も、C₁-C₇アルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₁-C₃ アルコキシ基、C、-C。アルキルチオ基、水酸基、ハログ ン原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大5 個まで置換されていてもよい)、1-テトラゾリル、3 ーテトラゾリル、5ーテトラゾリル、チアゾリジンジオ ン-5-イル、チアゾリジンジオン-5-イルメチルを 表す)を有していてもよい。Vは、O、S、SO、SO₂又 はNR®(R®は水素原子又はC、-C3アルキル基を表す)を表 20 す。Wは、水酸基、オキソ及びC1-C7アルキル基により 最大3個まで置換されていてもよい2価のC1-C6の飽和 又はC₂-C₀の不飽和鎖状炭化水索基を表す。k及びl は、0又は1を表す)を表すか、

-V-W-V-W-Z

(V、W及び2は、前記と同じ意味を表し、2つのV及びWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、

-w-v-w-z

(V、W及び2は、前記と同じ意味を表し、2つのWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を要すか、-V-W-V-2

(V、W及び2は、前記と同じ意味を表し、2つのVは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 又は

-W-V-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表す)を表す。〕 である請求項1記載のピラゾール系チアゾリジン類又は その塩。

【請求項3】 式(Ia)で表される化合物が、式(Ib)

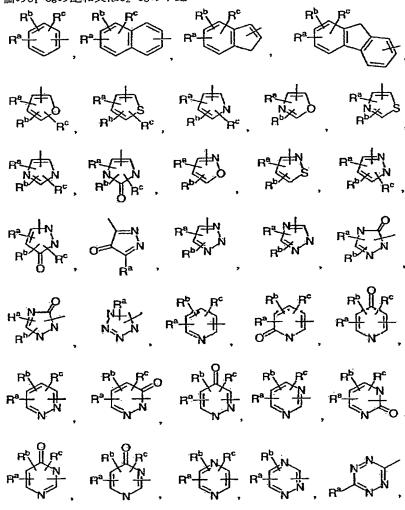
[化3]

である請求項2記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

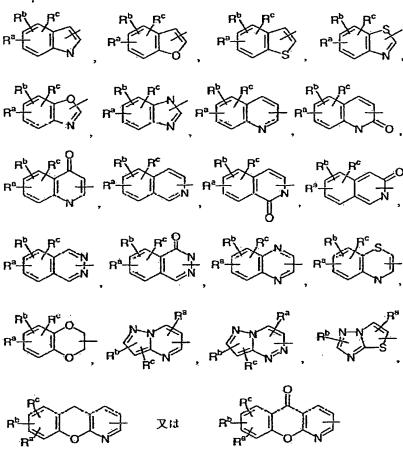
【請求項4】 R³が、-V-W-Z、-W-Z、-V-50 W-V-W-Z、-W-V-W-Z、-V-W-V-Z

又は-W-V-Z (Vは、O、S又は NR^{8} (R^{8} は、水素原子又は C_{1} - C_{3} アルキル基を表す)を表す。Wは、水酸基、オキソ及び C_{1} - C_{7} アルキル基により最大3個まで置換されていてもよい2価の C_{1} - C_{6} の飽和又は C_{2} - C_{6} の不飽 *

*和鎖状炭化水素基を表す。V又はWが2つある場合のV 又はWはそれぞれ同じでも異なっていてもよい。Zは、 【化4】



【化5】



[式中、R®及びR®は、各々独立して、水素原子、C₁-C₁ アルキル基、C₃ C₇シクロアルキル基、C₃-C₇シクロアル ケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシク ロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C1-C7アルコキシ基、C1-C7アルキルチ 才基、フッ霖原子、塩素原子、臭素原子、トリフルオロ メチル基、ニトロ基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメ チルアミノ基、アセトアミド基、メタンスルホニルアミ ド基、カルボキシル基、C₁-C₃アルコキシカルボニル 基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイル基、 フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、αーナフ チル、β-ナフチル、フラニル、チエニル、イミダンリ ル、ピリジル又はベンジル(該フェニル、α-ナフチ ル、βーナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリ ル、ピリジル及びベンジルは、いずれも、C₁-C₂アルキ ル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₁-C₃アルコキシ基、C, -C₃アルキルチオ基、水酸基、フッ素原子、塩素原子、 臭素原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大 5個まで置換されていてもよい。)、1ーテトラゾリ ル、3ーテトラゾリル、5ーテトラゾリル、チアゾリジ ンジオン-5-イル、チアソリジンジオン-5-イルメ チルを表し、R°は、水素原子、C,-C,アルキル基、C₃-C, シクロアルキル基、ヒドロキシメチル基を表す。〕を表 す。)を表し、

.

R²又はR³が、ピラゾール環の1位の窒素原子上にある場

合は、水素原子、C₁-C₄アルキル基、C₃-C₆シクロアルキル基、フュニル基、ナフチル基、ベンジル基又はピリジル基を表し、

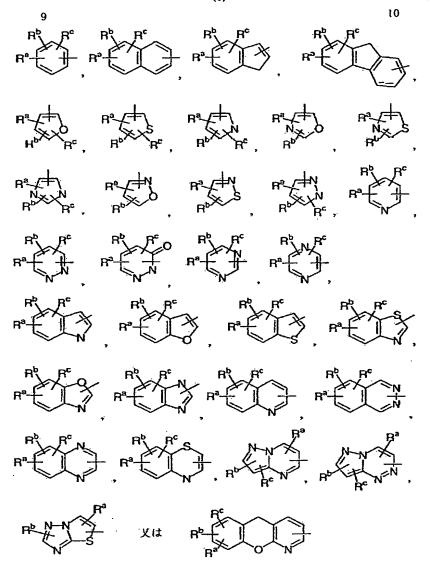
R²又はR³が、ピラゾール環の4位の炭素原子上にある場 30 合は、水素原子、C₁-C₄アルキル基、フェニル基、又は ハロゲン原子を表す請求項3記載のピラゾール系チアゾ リジンジオン類又はその塩。

【請求項5】

【化6】

[式中、Yは、CR^eR^r (R^eは、水素原子又はメチル基を表し、R^rは、水素原子を表すか、R⁴と一緒になって結合を表す。)を表す。R¹はーVーWーZ、一WーZ、一VーWーVーZ、 VーWーVーZ、一VーWーVーZ、 Vは一WーVーZ(Vは、O、S又はNR^e (R^eは、水素原子又はC₁-C₂アルキル基を表す)を表す。Wは、水酸基、オキソ及びC₁-C₂アルキル基により最大3個まで置換されていてもよい2価のC₁-Ceの飽和又はC₂-Ceの不飽和鎖状炭化水素基を表す。V又はWが2つある場合のV又はWはそれぞれ同じでも異なっていてもよい。Zは、IU-21

50 【化7】



「式中、R°及びR°は、各々独立して、水素原子、C1-C7 アルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₃-C₇シクロアル ケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシク ロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C,-C,アルコキシ基、フッ素原子、塩 素原子、臭素原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、 アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、アセト アミド基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシル 基、C1-C3アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カル バモイル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニ ル、αーナフチル、βーナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニ ル、 α ーナフチル、 β ーナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダゾリル、ピリジル及びベンジルは、いずれ も、C₁-C₇アルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₁-C₃ アルコキシ基、水酸基、フッ素原子、塩素原子、臭素原 子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大5個ま で置換されていてもよい。)、5-テトラゾリル、チア **ゾリジンジオンー5ーイル、チアブリジンジオンー5**-

()

イルメチルを表し、 R° は、水素原子、 C_1 - C_7 アルキル基、 C_8 - C_7 シクロアルキル基、ヒドロキシメチル基を表す。」を表す。)を表す。 R^{*} は、水来原子又はメチル基を表すか、 R^{7} と一緒になって結合を表す。 R° は、水素原子又はカルボキシメチル基を表す。〕を表す請求項4記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項6】 R^1 が-O-W-2を表し、Wが、水酸 基、オキソ及び C_1-C_7 アルキル基により最大2個まで置換されていてもよい2価の C_1-C_6 の飽和又は C_2-C_6 の不飽和鎖状炭化水素基を表す(但し、Oと結合する1番目の炭素が水酸基又はオキソで置換されている場合を除く。)請求項5記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項7】 R^1 が-O-W-V-W-Z、-W-V-W-Z、-O-W-V-Z又は-W-V-Zを表し、VがO又は NR^6 (R^8 は、水素原子又は C_1-C_3 アルキル基を表す)を表し、Wが、水酸基、オキソ及UC、 C_1 アルキル基により最大 2個まで置換されていてもよい 2 価の C_1-C_6 の飽和又は C_2-C_6 の不飽和鎖状炭化水素基を表す(但

50

し、Oと結合する1番目の炭素が水酸基又はオキソで置換されている場合を除く。又、Wが2つある場合、Wはそれぞれ同じでも異なっていてもよい)請求項5記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項8】 R^1 が-W-Zを表し、Wが、水酸基、オキソ及UC₁- C_7 アルキル基により最大2個まで置換されていてもよい2価の C_1 C_6 の飽和又は C_2 C_6 の不飽和鎖状炭化水素基を表す請求項5記載のUラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項9】 R¹が-O-W-Zを表し、Wが、 【化8】

$$\begin{array}{c}
\begin{pmatrix}
P_0 \\
P_0 \\
P_0
\end{pmatrix}_{m}$$

【式中、mは1~5を示す。R^d及びR^eは、各々独立に、水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R^d及びR^eが一緒になってオキソ基を表すか、隣接するR^dとR^dが一緒になって二重結合を表すか、隣接するR^d、R^d及びR^e、R^eが一緒になって三重結合を表す。(但し、Oに隣接する一番目の炭素原子上に存在するR^dとR^eが、水酸基を表す場合と、R^dとR^eが一緒になってオキソ基を表す場合と、R^dとR^eが一緒になってオキソ基を表す場合と、R^dとR^eが一緒になってオキソ基を表す場合を除く。)〕を表す請求項6記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項10】 R¹が-O-W-V-W-Z、-W-V -W-Z、-O-W-V-Z又は-W-V-Zを表し、 Wが、

【化9】

·.)

【式中、mは1~5を示す。R^d及びR^eは、各々独立に、水薬原子、メチル基又は水酸基を表すか、R^d及びR^eが一緒になってオキソ基を表すか、隣接するR^dとR^dが 緒になって二重結合を表すか、隣接するR^d、R^d及びR^e、R^eが一緒になって三重結合を表す。(但し、Oに隣接する一緒になって三重結合を表す。(但し、Oに隣接する一番目の炭素原子上に存在するR^dとR^eが、水酸基を表す場合と、R^dとR^eが一緒になってオキソ基を表す場合を除く。)〕を表す請求項7記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項11】 R'が-W-Zを表し、Wが、【化10】



【式中、mは1~5を示す。R^a及びR^eは、各々独立に、 水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R^a及びR^eが一 緒になってオキソ基を表すか、隣接するR^dとR^dが一緒に なって二重結合を表すか、隣接するR^d、R^d及びR^e、R^eが 一緒になって三重結合を表す。】を表す請求項8記載の ピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項12】 R¹が-O-W-Zを表し、-O-W-が、

【化11】

又は ─O-CH=CH-CH₂-

を表す請求項9記載のピラゾール系チアゾリジン類又は *-W-Z、-O-W-V-Z又は-W-V-Zを表し、 その塩。 -O-W-V-W-が、

[請求項13]
$$R^{T} N - O - W - V - W - Z$$
、 $-W - V$ * [化12] $-O - CH_2 - NH - C - , -O - CH_2 - N - C - , -O - CH_2 - O - CH_2 - N - C - , -O - CH_2 - N - C - , -O - CH_2 - N - C - , -O - CH_2 - N - C - , -O - CH_2 - N - C - , -O - CH_2 - N - C - CH_2 - CH_2 - , -O - CH_2 - N - C - CH_2$

を表し、 -W-V-W-が、

11 2

【化13】

を表し、

 $-o-w-v-n^{\sharp}$

を表し、

ーWーVーが、

※ [化 1 5]

※
$$-CH_{2}-NH- , -CH_{2}-N- , -CH_{2}-O- , CH_{3}$$

$$-CH_{2}-CH_{2}-NH- , -CH_{2}-CH_{2}-N- , -CH_{2}-CH_{2}-O- , CH_{3}$$

$$-CH_{2}-C-NH- , -CH_{2}-C-N- , -C-NH- , Ö CH_{3} Ö$$

$$-C-N- , -CH_{2}-CH_{2}-C-NH- Ö CH_{3} Ö$$
又は
$$-CH_{2}-CH_{2}-C-N-$$

を表す請求項10記載のピラゾール系チアゾリジン類又 はその塩。 【請求項14】 R¹が-W-2を表し、Wが、 【化16】

を表す請求項11記載のピラゾール系チアゾリジン類又 *が、 はその塩。 【化17】

【請求項15】 R¹が-O-W-2を表し、-O-W-*
-O-CH₂-CH₂- -O-CH₂-C- -O-CH₂-CH- 火は -O-CH=CH- Ö OH

を表す請求項12記載のピラゾール系チアゾリジン類又 ※【請求項16】 R'が-W-Zを表し、Wが、 はその塩。 ※ 【化18】

を表す請求項14記載のピラゾール系チアゾリジン類又 はその塩。

.

【請求項17】 Yが、-CH₂-を表し、R*が、水素原子を表す請求項6ないし請求項8記載のピラゾール系チア ブリジン類又はその塩。 【請求項18】 Yが、CHR⁷(R⁷は、R⁴と一緒になって 結合を表す。)を表し、R⁴が、R⁷と一緒になって結合を 表す請求項6ないし請求項8記載のピラゾール系チアゾ リジン類又はその塩。

50 【請求項19】 式

【化19】

[式中、 R^{\bullet} 、 R^{\bullet} 、 R^{\bullet} は独立して、水素原子、 C_1 - C_7 アルキル、 C_1 - C_7 アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、 R° は水素原子、 C_1 - C_7 アルキル又はフェニルを表し、 R° は水素原子又は C_1 C_7 アルキルを表し、Yは CR° R° (R° は、水素原子又はメチル基を表す。 R^{7} は、水素原子を表すか又は R° と一緒になって結合を表す。)を表し、 R° は、水素原子を表すか又は R° と一緒になって結合を表す。)で表される請求項15記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項20】 式

【化20】

[式中、R°、R°、R°は独立して、水素原子、C₁-C₁アルキル、C₁-C₁アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R²は水素原子、C₁-C₁アルキル又はフェニルを表し、R³は水素原子又はC₁-C₁アルキルを表し、YはCR°R²(R°は、水素原子又はメチル基を表す。R²は、水素原子を表すか又はR²と一緒になって結合を表す。)を表し、R⁴は、水素原子を表すか又はR²と一緒になって結合を表す。〕で表される請求項15記載のピラソール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項21】 式

[化21]

.)

[式中、 R° 、 R° 、 R° は独立して、水素原子、 C_1 - C_7 アルキル、 C_1 - C_7 アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、 R^2 は水素原子、 C_1 - C_7 アルキル又はフェニルを表し、 R^3 は水素原子又は C_1 - C_7 アルキルを表し、Yは CR° R° (R° は、水素原子又はメチル基を表す。 R° は、水素原

20

子を表すか又はR*と一緒になって結合を表す。)を表し、R*は、水素原子を表すか又はR*と一緒になって結合を表す。]で表される請求項15記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項22】 式

[化22]

(式中、R^a、R^b、R^cは独立して、水楽原子、C₁-C₇アルキル、C₁-C₇アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R^aは水素原子、C₁-C₇アルキル又はフェニルを表し、R^aは水素原子又はC₁-C₇アルキルを表し、YはCR^cR⁷(R^cは、水素原子又はメチル基を表す。R⁷は、水素原20子を表すか又はR^aと一緒になって結合を表す。)を表し、R^aは、水素原子を表すか又はR⁷と一緒になって結合を表す。〕で表される請求項15記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項23】 式

[化23]

30

[式中、R°、R°、R°は独立して、水素原子、C₁-C₁アルキル、C₁-C₁アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで世換されてもよい。)を表し、R²は水素原子、C₁-C₁アルキル又はフェニルを表し、R²は水素原子又はC₁-C₁アルキルを表し、YはCR°R²(R°は、水素原子又はメチル基を表す。R²は、水素原子を表すか又はR²と一緒になって結合を表す。)を表し、R⁴は、水素原子を表すか又はR²と一緒になって結合を表す。〕で表される請求項15記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【請求項24】 式

【化24】

【式中、R°、R°、R°は独立して、水素原子、C₁-C₁アル

50

キル、C₁-C₇アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素 原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、 又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。) を表し、R²は水素原子、C₁-C₇アルキル又はノェニルを 表し、R3は水素原子又はC1-C7アルキルを表し、YはCR6 R⁷ (R⁶は、水素原子又はメチル基を表す。R⁷は、水素原 子を表すか又はR⁴と一緒になって結合を表す。)を表 し、R⁴は、水素原子を表すか又はR⁷と一緒になって結合 を表す。〕で表される請求項15記載のピラゾール系チ アソリジン類又はその塩。

【請求項25】 請求項1記載のピラゾール系チアゾリ ジン類又はその塩を含有することを特徴とする血糖低下

請求項1記載のピラゾール系チアゾリ 【請求項26】 ジン類又はその塩を含有することを特徴とする抗グリケ ーション剤。

【請求項27】 請求項1記載のピラゾール系チアゾリ ジン類又はその塩を含有することを特徴とするアルドー ス還元酵素阻害剤。

【請求項28】 請求項1記載のピラゾール系チアゾリ ジン類又はその塩を含有することを特徴とする糖尿病及 び糖尿病合併症の予防及び治療薬。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は血糖低下作用及び坑 グリケーション作用を有する新規ピラゾール系チアゾリ ジン類に関するものであり、医薬又は獣医学の分野、特 に糖尿病及び糖尿病性合併症の予防や治療に用いられる ものである。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】従来か ら血糖値を低下させる経口糖尿病薬として、種々のスル フォニルウレア剤やビグアナイド剤が広く用いられてき た。しかしこれらの薬剤は、重篤な低血糖昏唾や乳酸ア シドーシス発現の可能性があるため、その使用に関して は充分な注意を必要とするなど多くの欠点を有してい た。Chem. Pharm. Bull., vol. 30, P3563(1982), J. Me d. Chem., vol. 32, P421(1989), J. Med. Chem., vol. 34, P318(1991), J. Med. Chem., vol. 33, P1418(199 0)、日本特開昭55-64586号公報、欧州公開特許公報1773 53号、283035号、283036号、332331号、332332号には、 種々のチアソリジンジオン類が血糖低下作用を示すこと が記載されており、これらは特にII型の糖尿病において 有用であり、先の経口糖尿病薬におけるような低血糖障 害を起こしにくい薬剤として注目されている。しかし、 これらの化合物は効果的に血糖値を低下させる作用は有 するが、糖尿病に伴う種々の慢性症状、たとえば糖尿病 性腎症、糖尿病性白内障、糖尿病性網膜症、糖尿病性神 経障害などの軽減や、発症防止の有効性はまだ完全に証 明されていない。

【0003】更に、チアソリジンジオン環の5位にピラ ソールメチレンが結合した化合物の例が幾つか知られて いる。例えば、米国特許公報3615608号はN-エチルチ アソリジンジオン誘導体が、日本特開平03-204640号公 報、日本特開平01-224749号公報はNースルフォエチル やN-カルボキシエチルチアゾリジンジオン誘導体が、

22

ハログン化銀フォトグラフィック用材として有用である ことを報告している。しかしこれらの化合物が、血糖低 下作用を有することは全く知られていない。

【0004】一方、近年糖尿病や動脈硬化に伴う多様な 生理障害を引き起こすものとして、生体内蛋白質の非酵 素的糖化が注目されている。 - 般に食品の加熱処理や貯 蔵中に起こる、還元糖とアミノ酸や蛋白質との反応は、 メイラード反応として知られている。1970年代に は、このメイラード反応が実際に生体内で起こっている ことが確認され、最近ではこの反応はグリケーション (glycation) と呼ばれている (J. Biol. Chem., vo 1 252, P2998 (1977))。さらに、糖尿病のような慢 性な高血糖状態においはグリケーションが亢進している 20 事が明らかとされ、これが引き金となって種々の糖尿病 性合併症が起こると推測されている (New Eng. J. Me d., vol. 314, P403 (1986))。グリケーションの過 程はまだ完全に明らかにされてはいないが、種々の生体 内蛋白質が還元糖と非酵素的にシッフ塩基を形成し、こ れがアマドリ転位を起こした後に架橋重合して、蛍光を 発する褐変物質、AGE (advanced glycosylation end products) に変わると考えられている。ラットの糖尿 病性白内障においては、水晶体蛋白のクリスタリンのグ リケーションが亢進していることが確認された。更に、 30 神経ミエリン蛋白質のグリケーションと糖尿病性神経障 害、結合組織に存在するコラーゲンやエラスチンのグリ ケーションと腎機能低下を引き起こす腎糸球体基底膜の 肥厚、アテローム性動脈硬化症への関連が推測されてい る。Brownleeらは、アミノグアニジンが抗グリケーショ ン作用により、糖尿病ラットの動脈壁におけるAGE蛋 白の生成を抑制することを報告しており、糖尿病を始め

ず、実用的に充分満足できる抗グリケーション剤は未だ 見出されていない。 【0005】更に生体内においてグルコース、ガラクト ース等のアルドースをソルビトール、ガラクチトール等

アミノグアニジンは必ずしもその作用が充分とは言え

とする疾患を予防するものとして注目されている(Scie nce, vol. 232, P1629 (1986))。しかしながら、上記

のポリオールに還元する酵素としてアルドース還元酵素 (AR) が知られている。かかる酵素により生じた組織 内、臓器へのポリオールの蓄積は種々の糖尿病性合併症 (糖尿病性眼症、糖尿病性神経障害、糖尿病性腎症等) の発症、進行に強く関与することが知られており、本酵

素の阻害剤はこれら合併症の治療薬として有用である。 【0006】この様な背景のもと、本発明者らは、上記 公開特許公報に具体的に記載されていないチアゾリジン 類を種々合成して検討した結果、より優れた血糖低下作 用を有し、かつ上記化合物では知られていなかった、抗 グリケーション作用やアルドース還元酵素阻害活性を併 せもつ化合物を見出した。本発明は、糖尿病及び糖尿病 性合併症の予防や治療に供し得るピラゾール系チアゾリ ジン類を提供する。

【0007】本発明に関する新規のピラゾール系チアゾ リジン誘導体は、下記の式(I)

[0008]

【化25】

【0009】 [式中、X¹は、S又はOを表す。X²は、 S、O又はNHを表す。Yは、CR⁶R⁷(R⁶は、水素原子、 C₁-C₇アルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基を表し、R ⁷は、水素原子、C₁-C₇アルキル基、C₃-C₇シクロアルキ ル基を表すか、R⁴と一緒になって結合を表す。)を表 す。

【0010】R²は、C₁-C₁₀アルキル基、C₂-C₁₀アルケニル基、C₂-C₁₀アルキニル基、C₁-C₁₀アルコキシ基、C₂-C₁₀アルケニルオキシ基、C₁-C₁₀アルキルチオ基、C₁-C₁₀アルキルアミノ基又はジC₁-C₁₀アルキルアミノ基(該C₁-C₁₀アルキル基、C₂-C₁₀アルケニル基、C₂-C₁₀アルキニル基、C₂-C₁₀アルケニルオキシ基、C₁-C₁₀アルキルチオ基、C₁-C₁₀アルキルアミノ基及びジC₁-C₁₀アルキルアミノ基はいずれも水酸基又はC₁-C₇アルキル基で置換されていてもよい。)を表すか、

$-V_{k}-W_{1}-Z$

•)

(Zは、C3-C10シクロアルキル基、C3-C7シクロアルケ ニル基、C₆-C₁₄芳香族基、C₄-C₁₂複素環芳香族基(該複 素環芳香族基は、酸素原子、イオウ原子、窒素原子の中 から選ばれたヘテロ原子を最大5個まで環の構成要素と して含んでいてもよい)又はC₄-Ce複素脂環式基(該複 素脂環式基は、酸素原子、イオウ原子、窒素原子の中か ら選ばれたヘテロ原子を最大3個まで環の構成要素とし て含んでいてもよい)を表す(該C₃-C₁₀シクロアルキル 基、C3-C7シクロアルケニル基、C6-C14芳香族基、C4-C 12複素環芳香族基又はC4-Ce複素脂環式基は、合計 5 個 以内の置換基(該置換基は水素原子、C₁-C₇アルキル 基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₃-C₇シクロアルケニル 基、 (該アルキル基、シクロアルキル基及びシクロアル ケニル基は水酸基により置換されていてもよい)、水酸 基、C1-C7アルコキシ基、C1-C7アルキルチオ基、ハロゲ ン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、アミノ基、 メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、アセトアミド基、

メタンスルホニルアミド基、カルボキシル基、C₁-C₃アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル及びベンジルは、いずれも、C₁-C₃アルキル基、C₃-C₇ンクロアルキル基、C₁-C₃アルコキシ甚、C₁-C₃アルキルチオ基、水酸

24

基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中
10 から最大5個まで置換されていてもよい)、1ーテトラ
ゾリル、3 テトラゾリル、5・テトラゾリル、チアゾ
リジンジオンー5ーイル、チアゾリジンジオンー5ーイ
ルメチルを表す)を有していてもよい)。

【0011】 Vは、O、S、S0、S0₂又はNR⁸(R⁸は水素 原子又はC₁-C₃アルキル基を表す。)を表す。

【0012】Wは、水酸基、オキソ及び C_1 - C_7 アルキル基により最大3個まで置換されていてもよい2価の C_1 - C_6 の飽和又は C_2 - C_6 の不飽和鎖状炭化水索基を表す。 k及び1は、0又は1を表す。) を表すか、

20 [0013]-V-W-V-W-Z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのV及びWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、

-W-V-W-Z

(V、W及び2は、前記と同じ意味を表し、2つのWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 -V-W-V-Z

(V、W及び2は、前記と同じ意味を表し、2つのVは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、又は

-W-V-Z

30

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表す)を表す。 【OO14】R²及びR³は、各々独立して、水素原子、C₁ -C₇アルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基、(該C₁-C₇ア ルキル基及びC3-C7シクロアルキル基は水酸基で置換さ れていてもよい。) フェニル基、ナフチル基、ベンジル 基、ピリジル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、フ ラニル基、チエニル基、ピロリル基、ピランリル基、イ ミダゾリル基、ピラニル基、キノリル基、ベンゾオキサ ソリル基、ベンソチアゾリル基又は、ベンゾイミダゾリ ル基 (該フェニル基、ナフチル基、ベンジル基、ピリジ ル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、フラニル基、 チエニル基、ピロリル基、ピラゾリル基、イミダゾリル 基、ピラニル基、キノリル基、ベンプオキサゾリル基、 ベンゾチアソリル基、及びベンゾイミダゾリル基は、い ずれも水酸基、C1-C7アルキル基、C1-C7アルコキシ基及 びハロゲン原子により最大5個まで置換されていてもよ い。) を表し、R²又はR³がピラゾール環上の3位、4位 又は5位の炭素原子と結合している場合は上記の置換基 50 の他にハロゲン原子であってもよい。

30

【0015】R*は、水素原子又はC,-C,アルキル基を表すか、R*と一緒になって結合を表す。

【0016】R⁵は、水素原子又はカルボキシメチル基を表す。

【0017】〕で表されるピラゾール系チアゾリジン類又はその塩である。

【0018】式(I)で表される化合物の置換基の定義 について、具体的な例を挙げて説明し、各々の置換基に ついて好適なものを説明する。尚、本発明の範囲はこれ らの具体例によって限定されるものではない。

【0019】式(I)において示される各置換器を具体的に説明する。

[0020] Rにおいて、

【0021】C1-C10アルキル基としては、メチル、エチ ル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、1-ペンチル、2-ペンチル、3-ペンチ ル、i-ペンチル、neo-ペンチル、t-ペンチル、1-ヘキシ ル、2-ヘキシル、3-ヘキシル、1-メチル-1-エチル-n-ペ ンチル、1,1,2-トリメチル-n-プロピル、1,2,2-トリメ チル-n-プロピル、3,3-ジメチル-n-ブチル、1-ヘプチ ル、2-ヘプチル、1-エチル-1,2-ジメチル-n-プロピル、 1-エチル-2, 2-ジメチル-n-プロピル、1-オクチル、3-オ クチル、4-メチル-3-n-ヘプチル、6-メチル-2-n-ヘプチ ル、2-プロピル-1-n-ヘプチル、2,4,4-トリメチル-1-n-ペンチル、1-ノニル、2-ノニル、2,6-ジメチル-4-n-へ プチル、3-エチル-2, 2-ジメチル-3-n-ペンチル、3, 5, 5-トリメチル-1-n-ハキシル、1-デシル、2-デシル、4-デ シル、3,7-ジメチル-1-n-オクチル及び3,7-ジメチル-3n-オクチル等が挙げられる。好ましくはC4-C10アルキル 基として、n-プチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、 1-ペンチル、2-ペンチル、3-ペンチル、i-ペンチル、ne o-ペンチル、t-ペンチル、1-ヘキシル、2-ヘキシル、3-ヘキシル、1-メチル-1-エチル-n-ペンチル、1,1,2-トリ メチル-n-プロピル、1,2,2-トリメチル-n-プロピル、3, 3-ジメチル-n-ブチル、!-ヘプチル、2-ヘプチル、1-エ チル-1,2-ジメチル-n-プロピル、1-エチル-2,2-ジメチ ル-n-プロピル、1-オクチル、3-オクチル、4-メチル-3n-ヘプチル、6-メチル-2-n-ヘプチル、2-プロピル-1-n-ヘプチル、2, 4, 4-トリメチル-1-n-ペンチル、1-ノニ ル、2-ノニル、2,6-ジメチル-4-n-ヘプチル、3-エチル-2, 2-ジメチル-3-n-ペンチル、3, 5, 5-トリメチル-1-n-へ キシル、1-デシル、2-デシル、4-デシル、3,7-ジメチル -l-n-オクチル及び3,7-ジメチル-3-n-オクチル等が挙げ られる。いずれも水酸基又はC,-C,アルキル基で置換さ れていてもよい。

【0022】C₂-C₁₀アルケニル基としては、エテニル、1-プロペニル、2-プロペニル、1-メチルビニル、1-ブテニル、2-ブテニル、3-ブテニル、1-メチル-1-プロペニル、1-メチル-2-プロペニル、2-メチル-2-プロペニル、1-エチル-2-ビニル、1-ペンテニル、2-ペンテニル、3-

ペンテニル、4-ペンテニル、1,2-ジメチル-1-プロペニ ル、1,2-ジメチル-2-プロペニル、1-エチル-1-プロペニ ル、1-エチル-2-プロペニル、1-メチル-1-ブテニル、1-メチル-2-ブテニル、2-メチル-1-ブテニル、1-i-プロピ ルビニル、2,4-ペンタジエニル、1-ヘキセニル、2-ヘキ セニル、3-ヘキセニル、4-ヘキセニル、5-ヘキセニル、 2,4-ヘキリジエニル、1-メチル-1-ペンテニル、1-ヘプ テニル、1-オクテニル、1-ノネニル及び1-デセニル等が 挙げられる。好ましくはCs-C1cアルケニル基として、1-10 ペンテニル、2-ペンテニル、3-ペンテニル、4-ペンテニ ル、1, 2-ジメチル-1-プロペニル、1, 2-ジメチル-2-プロ ペニル、1-エチル-1-プロペニル、1-エチル-2-プロペニ ル、1-メチル-1-ブテニル、1-メチル-2-ブテニル、2-メ チル-1-ブテニル、1-i-プロピルビニル、2,4-ペンタジ エニル、1-ヘキセニル、2-ヘキセニル、3-ヘキセニル、 4-ヘキセニル、5-ヘキセニル、2,4-ヘキサジエニル、1-メチル-1-ペンテニル、1-ヘプテニル、1-オクテニル、1 -ノネニル及び1-デセニル等が挙げられる。いずれも水

26

【0023】C2-C1oアルキニル基としては、エチニル、1-プロピニル、2-プロピニル、1-プチニル、2-ブチニル、3-プチニル、1-ペンチニル、2-ペンチニル、3-ペンチール、1-ペンチール、1-ペンチール、5-ヘキシニル、1-ヘプチニル、1-オクチニル、1-ノニニル及び1-デシニル等が挙げられ、好ましくはC5-C1oアルキニル基として、1-ペンチニル、2-ペンチニル、3-ペンチニル、4-ペンチニル、1-ヘキシニル、2-ヘキシニル、3-ペキシニル、4-ペンチニル、1-ヘキシニル、2-ヘキシニル、3-ペキシニル、1-オクチニル、1-メニール及び1-デシニル等が挙げられる。いずれも水酸基又はC1-C7アルキル基で置換されていてもより。

酸基又はC1-C1アルキル基で置換されていてもよい。

【0024】C₁-C₁oアルコキシ基としては、メトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、i-プロポキシ、n-ブトキシ、i-プトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ、ヘプチルオキシ、オクチルオキシ、ハキシルオキシ及びデシルオキシ等が挙げられ、好ましくはC₄-C₁oアルコキシ基として、n-ブトキシ、i-ブトキシ、s-ブトキシ、t-ブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ、ヘプチルオキシ、オクチルオキシ、ノニルオキシ及びデシルオキシ等が挙げられる。いずれも水酸基又はC₁-C₇アルキル基で置換されていてもよい。

【0025】C₂-C₁oアルケニルオキシ基としては、エテニルオキシ、1-プロペニルオキシ、2-プロペニルオキシ、3-ブテニルオキシ、3-ブテニルオキシ、1-ペンテニルオキシ、2-ペンテニルオキシ、3-ペンテニルオキシ、4-ペンテニルオキシ、2-ヘキセニルオキシ、2-ヘキセニルオキシ、5-ヘキセニルオキシ、2,4-ペナジエニルオキシ、5-ヘキセニルオキシ、2,4-ヘキサジエニルオキシ、1-ヘプテニルオキシ、1-オクテニルオキシ、1-ノネニルオキシ及び

よい。

1-デセニルオキシ等が挙げられ、好ましくは C_6 - C_{10} アルケニルオキシ甚として、1-ペンテニルオキシ、2-ペンテニルオキシ、3-ペンテニルオキシ、4-ペンテニルオキシ、2-ペンタジエニルオキシ、1-ヘキセニルオキシ、2-ヘキセニルオキシ、3-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシ、4-ヘキセニルオキシとび4-デセニルオキシ等が挙げられる。いずれも水酸基又は4-4-ハキル基で置換されていてもよい。

【0026】 C_1 - C_1 oアルキルヺオ基としては、メチルチオ、n-プロピルチオ、i-プロピルチオ、n-プチルチオ、i-プロピルチオ、n-プチルチオ、i-ブチルチオ、n-ブチルチオ、n-ブチルチオ、n-ブチルチオ、n-ブチルチオ、n-ブチルチオ、n-ブチルチオ、n-ブチルチオ、n-ブチルチオ、n-ブチルチオ、n-ブチルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジャルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジルチオ、n-ジャルチオルチオル

【0027】C₁-C₁₀モノアルキルアミノ基としては、メチルアミノ、エチルアミノ、n-プロピルアミノ、i-プロピルアミノ、i-プロピルアミノ、s-プチルアミノ、t-ブチルアミノ、ベンチルアミノ、ヘキシルアミノ、ヘプチルアミノ、オクチルアミノ、ノニルアミノ及びデシルアミノ等が挙げられ、好ましくはC₅-C₁₀モノアルキルアミノ基として、ペンチルアミノ、ヘキシルアミノ、ヘプチルアミノ、メクチルアミノ、ノニルアミノ及びデシルアミノ等が挙げられる。いずれも水酸基又はC₁-C₇アルキル基で置換されていてもよい。

【0029】 Zにおいて、

【0030】C₃-C₁₀シクロアルキル基としては、シクロプロピル、1-メチルシクロプロピル、2-メチルシクロプロピル、4-メチルシクロヘキシル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチル、シクロノニル、シクロデシル、ビシクロ[2.2.1]ヘプチル、ビシクロ[2.2.2]オクチル、1-アダマン

チル及び2-アダマンチル等が挙げられ、好ましくは、 Ce-Cioシクロアルキル基として、シクロヘキシル、ビシ クロ [2. 2. 1] ヘプチル、ビシクロ [3. 1. 1] ヘプチル、ビシクロ〔2. 2. 2〕オクチル、1ーアダ マンチル及び2-アダマンチル等が挙げられる。いずれ も、合計5個以内の置換基(該置換基は水素原子、C₁-C ァアルキル基、C₃-Cァシクロアルキル基、C₃-Cァシクロア ルケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシ クロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ 10 い。)、水酸基、C₁-C₇アルコキシ基、C₁-C₇アルキルチ オ基、ハロゲン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ **基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、ア** セトアミド基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシ ル基、C₁-C₃アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カ ルバモイル甚、スルファモイル基、フェノキシ基、ベン ジルオキシ基、フェニル、ナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニ ル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピ リジル及びベンジルは、いずれも、C₁-C₇アルキル基、C 20 s-C₇シクロアルキル基、C₁-C₅アルコキシ基、C₁-C₅アル キルチオ基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメ チルアミノ基の中から最大 5 個まで置換されていてもよ い。)、1-テトラブリル、3-テトラブリル、5-テ トラゾリル、チアゾリジンジオン-5-イル、チアゾリ ジンジオン-5-イルメチルを表す。) を有していても

28

【0031】C₃-C₇シクロアルケニル基として、シクロ ヘキセニル (該シクロヘキセニルとしては、1-シクロヘ キセニル、2-シクロヘキセニル、3-シクロヘキセニルが 挙げられる。)、シクロペンタジエニル、2-ビシクロ [2.2.1] ヘプテニル及び2, 5ービシクロ〔2. 2. 1] ヘプタジエニル等が挙げられる。いずれも、合 計5個以内の置換基(該置換基は水素原子、C₁-C-アル キル甚、C₃-C₇シクロアルキル基、C₃-C₇シクロアルケニ ル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシクロア ルケニル基は水酸基により置換されていてもよい。)、 水酸基、C1-C7アルコキシ基、C1-C7アルキルチオ基、ハ ロゲン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、アミノ 基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、アセトアミド 基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシル基、C₁-C 3アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カルバモイル 基、スルファモイル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ 基、フェニル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダ ゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニル、ナフチ ル、フラニル、チエニル、イミダンリル、ピリジル及び ベンジルは、いずれも、C₁-C₇アルキル基、C₈-C₇シクロ アルキル基、C₁-C₃アルコキシ基、C₁-C₅アルキルチオ 基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメチルアミ ノ基の中から最大5個まで置換されていてもよい。)、 1ーテトラゾリル、3ーテトラゾリル、5ーテトラゾリ

ル、チアソリジンジオン-5-イル、チアソリジンジオ ン-5-イルメチルを表す。)を有していてもよい。

【0032】Ce-C14芳香族基として、フェニル、ナフチ ル (該ナフチルとしては、αーナフチル、βーナフチル が挙げられる。)、インデニル(該インデニルとして は、1-インデニル、2-インデニル、3-インデニル、4-イ ンデニル、5-インデニル、6-インデニル、7-インデニル が挙げられる。)、インダニル(該インダニルとしては 1-インダニル、2-インダニル、4-インダニル、5-インダ ニルが挙げられる。)、又はフルオレニル(該フルオレ ニルとしては、1-フルオレニル、2-フルオレニル、3-フ ルオレニル、4-フルオレニル、9 フルオレニルが挙げら れる。) 等が挙げられ、好ましくはC_e-C₁,芳香族基とし て、フェニル、ナフチル(該ナフチルとしては、α-ナ フチル、βーナフチルが挙げられる。)、又はフルオレ ニル (該フルオレニルとしては、1-フルオレニル、2-フ ルオレニル、3-フルオレニル、4-フルオレニル、9-フル オレニルが挙げられる。)等が挙げられる。いずれも、 合計5個以内の置換基(該置換基は水素原子、C.-C.ア ルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₃-C₇シクロアルケ ニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシクロ アルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C,-C,アルコキシ基、C,-C,アルキルチ オ基、ハロゲン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ 基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、ア セトアミド基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシ ル基、C₁-C₃アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カ ルバモイル基、スルファモイル基、フェノキシ基、ベン ジルオキシ基、フェニル、ナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダソリル、ピリジル又はベンジル(該フェニ ル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピ リジル及びベンジルは、いずれも、C,-C,アルキル基、C s-Czシクロアルキル基、C,-Csアルコキシ基、C₁-Csアル キルチオ基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメ チルアミノ基の中から最大5個まで置換されていてもよ い。)、1ーテトラゾリル、3ーテトラゾリル、5ーテ トラゾリル、チアゾリジンジオン-5-イル、チアゾリ ジンジオン-5-イルメチルを表す。) を有していても よい。

(-)

【 0 0 3 3】 C₄-C₁₂複素環芳香族基が、フリル(該フリ ルとしては、2-フリル、3-フリルが挙げられる。)、チ エニル (該チエニルとしては、2-チエニル、3-チエニル が挙げられる。)、ピロリル(該ピロリルととしては、 1-ピロリル、2-ピロリル、3-ピロリルが挙げられ る。)、オキサゾリル(該オキサゾリルとしては、2-オ キサゾリル、4-オキサゾリル、5-オキサゾリルが挙げら れる。)、チアソリル(該チアソリルとしては、2-チア ゾリル、4-チアゾリル、5-チアゾリルが挙げられ る。)、イソオキサゾリル(該イソオキサゾリルとして は、3-イソオキサゾリル、4-イソオキサゾリル、5-イソ オキサプリルが挙げられる。)、イソチアゾリル(該イ ソチアプリルとしては、3-イソチアプリル、4-イソチア ゾリル、5-イソチアゾリルが挙げられる。)、フラザニ ル (該ソラザニルとしては、3-フラザニルが挙げられ る。)、ピラゾリル(該ピラゾリルとしては、1-ピラゾ リル、3-ピラゾリル、4-ピラゾリルが挙げられる。)、 オキソピラゾリル(該オキソピラゾリルとしては、3-オ キソピラゾール-1-イル、3-オキソピラゾール-2-イル、 3-オキソピラゾール-3-イル、3-オキソピラゾール-4-イ ル、4-オキソピラゾール-3-イルが挙げられる。)、イ ミダゾリル (該イミダゾリルとしては、1 イミグゾリ ル、2-イミダンリル、4-イミダンリルが挙げられ る。)、オキソイミダゾリル(該オキソイミダブリルと しては、2-オキソイミダゾール-1-イル、2-オキソイミ ダゾール-4-イルが挙げられる。)、トリアゾリル(該 トリアソリルとしては、1,2,3-トリアソール-1-イル、 1, 2, 3-トリアゾール-2-イル、1, 2, 3-トリアゾール-4-イ ル、1, 2, 4-トリアゾール-1-イル、1, 2, 4-トリアゾール-3-イル、1,2,4-トリアゾール-4-イルが挙げられ

30

る。)、トリアゾロニル(該トリアゾロニルとしては、 1, 2, 4(2H, 4H) - トリアゾール-3-オン-2-イル、1, 2, 4(2H, 4H)-トリアソール-3-オン-4-イル、1, 2, 4 (2H, 4H)-トリ アソール-3-オン-5-イル、1,2,4(1H,2H)-トリアゾール-3-オン-1-イル、1, 2, 4(1H; 2H) - トリアゾール-3-オン-2-イル、1, 2, 4(1H, 2H)-トリアゾール-3-オン-5-イルが挙 げられる。)、テトラゾリル(該テトラゾリルとして は、1-テトラプリル、2-テトラブリル、5-テトラブリル が挙げられる。)、ピラニル(該ピラニルとしては、2-ピラニル、3-ピラニル、4-ピラニルが挙げられる。)、 ピリジル (該ピリジルとしては、2-ピリジル、3-ピリジ ル、4-ピリジルが挙げられる。)、ピリドニル(該ピリ

ドニルとしては、2-ピリドン-1-イル、2-ピリドン-3-イ

ル、2-ピリドン-4-イル、2-ピリドン-5-イル、2-ピリド

ン-6-イル、4-ピリドン-1-イル、4-ピリドン-2-イル、4 -ピリドン-3-イルが挙げられる。)、ピリダジニル(該 ピリダジニルとしては、3-ピリダジニル、4-ピリダジニ ルが挙げられる。)、ピリダジノニル(該ピリダジノニ ルとしては、3(2H)-ピリダジノン-2-イル、3(2H)-ピリ ダジノン-4-イル、3(2H)-ピリダジノン-5-イル、3(2H)-ピリダジノン-6-イル、4(1H)-ピリダジノン-1-イル、4 (1H)-ピリダジノン-3-イル、4(1H)-ピリダジノン-5-イ ル、4(1H)-ピリダジノン-6-イルが挙げられる。)、ピ リミジニル (該ピリミジニルとしては、2-ピリミジニ ル、4-ピリミジニル、5-ピリミジニルが挙げられ る。)、ピリミジノニル(該ピリミジノニルとしては、 2(1H)-ピリミジノン-1-イル、2(1H)-ピリミジノン-4-イ ル、2(1H)-ピリミジノン-5-イル、2(1H)-ピリミジノン-

6-イル、4(3H)-ピリミジノン-2-イル、4(3H)-ピリミジ

ノン-3-イル、4(3H)-ピリミジノン-5-イル、4(3H)-ピリ

50 ミジノン-6-イル、4(1H)-ピリミジノン-1-イル、4(1H)-

31

ピリミジノン-2-イル、4(1H)-ピリミジノン-5-イル、4 (1H)-ピリミジノン-6-イルが挙げられる。)、ピラジニ ル (該ピラジニルとしては、2-ピラジニル、2(IH)-ピラ ジン-1-イル、2(1H)-ピラジン-3-イル、2(1H)-ピラジン -5-イル、2(IH)-ピラジン-6-イルが挙げられる。)、ト リアジニル (該トリアジニルとしては、1,2,3-トリアジ ン-4-イル、1,2,3-トリアジン-5-イル、1,2,4-トリアジ ン-3-イル、1,2,4-トリアジン-5-イル、1,2,4-トリアジ ン-6-イルが挙げられる。)、テトラジニル(該テトラ ジニルとしては、1,2,3,4-テトラジン-5-イル、1,2,4,5 -テトラジン-3-イルが挙げられる。)、インドリル(該 インドリルとしては、1-インドリル、2-インドリル、3-インドリル、4-インドリル、5-インドリル、6-インドリ ル、7-インドリルが挙げられる。)、キノリル(該キノ リルとしては、2-キノリル、3-キノリル、4-キノリル、 5-キノリル、6-キノリル、7-キノリル、8-キノリルが挙 げられる。)、キノロニル(該キノロニルとしては、2-キノロン-1-イル、2-キノロン-3-イル、2-キノロン-4-イル、2-キノロン-5-イル、2-キノロン-6-イル、2-キノ ロン-7-イル、2-キノロン-8-イル、4-キノロン-1-イ ル、4-キノロン-2-イル、4-キノロン-3-イル、4-キノロ ン-5-イル、4-キノロン-6-イル、4-キノロン-7-イル、4 キノロン 8 イルが挙げられる。)、ベンゾフラニル (該ベンソフラニルとしては、2-ベンソフラニル、3-ベ ンゾフラニル、4-ベンゾフラニル、5-ベンゾフラニル、 6-ベンソフラニル、7-ベンソフラニルが挙げられ る。)、ベンソチエニル(該ベンソチエニルとしては、 2-ベンゾチエニル、3-ベンゾチエニル、4-ベンゾチエニ ル、5-ベンゾチエニル、6-ベンゾチエニル、7-ベンゾチ エニルが挙げられる。)、イソキノリル(該イソキノリ ルとしては、1-イソキノリル、3-イソキノリル、4-イソ キノリル、5-イソキノリル、6-イソキノリル、7-イソキ ノリル、8-イソキノリルが挙げられる。)、イソキノロ ニル (該イソキノロニルとしては、1-イソキノロン-2-イル、1-イソキノロン-3-イル、1-イソキノロン-4-イ ル、1-イソキノロン-5-イル、1-イソキノロン-6-イル、 1-イソキノロン-7-イル、1-イソキノロン-8-イル、3-イ ソキノロン-2-イル、3-イソキノロン-4-イル、3-イソキ ノロン-5-イル、3-イソキノロン-6-イル、3-イソキノロ ン-7-イル、3-イソキノロン-8-イルが挙げられる。)、 ベンゾキサゾリル (該ベンゾキサゾリルとしては、2-ベ ンゾキサゾリル、4-ベンゾキサゾリル、5-ベンゾキサゾ リル、6-ベンゾキサゾリル、7-ベンゾキサゾリルが挙げ られる。)、ベンゾチアゾリル(該ベンゾチアゾリルと しては、2-ベンゾチアゾリル、4-ベンゾチアゾリル、5-ベンゾチアソリル、6-ベンゾチアゾリル、7-ベンゾチア ゾリルが挙げられる。)、ベンソピラゾリル(ベンゾピ ラゾリルとしては、1-ベンゾピラゾリル、2-ベンゾピラ ゾリル、3ーベンゾピラゾリル、4ーベンゾピラゾリル、5ー ベンゾピラゾリル、6~ベンゾピラゾリル、7~ベンゾピラ

32 ゾリルが挙げられる。)、ベンゾイミダゾリル(該ベン ソイミダソリルとしては、1-ベンソイミダゾリル、2-ベ ンソイミダゾリル、4-ベンゾイミダブリル、5-ベンゾイ ミダゾリルが挙げられる。)、ベンゾトリアゾリル(該 ベンソトリアゾリルとしては、1-ベンゾトリアゾリル、 4-ベンゾトリアゾリル、5-ベンゾトリアゾリルが挙げら れる。)、ベンゾビラニル(該ベンゾビラニルとして は、2-ベンソピラニル、3-ベンソピラニル、4-ベンソピ ラニル、5-ベンゾピラニル、6-ベンゾピラニル、7-ベン ゾピラニル、8-ベンゾピラニルが挙げられる。)、イン ドリジニル(該インドリジニルとしては、1-インドリジ ニル、2-インドリジニル、3-インドリジニル、5-インド リジニル、6-インドリジニル、7-インドリジニル、8-イ ンドリジニルが挙げられる。)、プリニル(該プリニル としては、2-プリニル、6-プリニル、7-プリニル、8-プ リニルが挙げられる。)、フタラジニル(該フタラジニ ルとしては、1-フタラジニル、5-フタラジニル、6-フタ ラジニルが挙げられる。)、オキソフタラジニル(該オ キソフタラジニルとしては、1-オキソフタラジン-2-イ 20 ル、1-オキソフタラジン-4-イル、1-オキソフタラジン-5-イル、1-オキソフタラジン-6-イル、1-オキソフタラ ジン-7-イル、1-オキソフタラジン-8-イルが挙げられ る。)、ナフチリジニル(該ナフチリジニルとしては、 2-ナフチリジニル、3-ナフチリジニル、4-ナフチリジニ ルが挙げられる。)、キノキサリニル(該キノキサリニ ルとしては、2-キノキサリニル、5-キノキサリニル、6-キノキサリニルが挙げられる。)、キナゾリニル(該キ ナゾリニルとしては、2-キナゾリニル、4-キナゾリニ ル、5-キナソリニル、6-キナゾリニル、7-キナゾリニ 30 ル、8-キナゾリニルが挙げられる。)、シンノリニル (該シンノリニルとしては、3-シンノリニル、4-シンノ リニル、5-シンノリニル、6-シンノリニル、7-シンノリ ニル、8-シンノリニルが挙げられる。)、ベンソジオキ サニル (該ベンゾジオキサニルとしては、1,4~ベンゾジ オキサン-2-イル、1,4-ペンゾジオキサン-5-イル、1,4-ベンゾジオキサン-6-イルが挙げられる。)、オキソナ フタレニル (該オキソナフタレニルとしては、1,4-オキ ソナフタレン-2-イル、1,4-オキソナフタレン-5-イル、 1.4-オキソナフタレン-6-イルが挙げられる。)、2,3-ジヒドロベンソフラニル (該2,3-ジヒドロベンソフラニ ルとしては、2,3-ジヒドロ-4-ベンゾフラニル、2,3-ジ ヒドロ-5-ベンゾフラニル、2,3-ジヒドロ-6- ベンゾフ ラニル、2,3-ジヒドロ-7-ベンソフラニルが挙げられ る。)、ベンゾチアジニル(該ベンゾチアジニルとして は、1,4-ベンゾチアジン-2-イル、1,4-ベンゾチアジン-3-イル、1,4-ベンゾチアジン-4-イル、1,4-ベンゾチア ジン-5-イル、1,4-ベンプチアジン-6-イル、1,4-ベンプ チアジン-7-イル、1,4-ベンゾチアジン-8-イルが挙げら れる。)、プテリジニル(該プテリジニルとしては、2-50 プテリジニル、4-プテリジニル、6-プテリジニル、7-プ

テリジニルが挙げられる。)、ピラゾロ[1,5-a] ピリ ミジニル (該ピラゾロ [1,5-a] ピリミジニルとして は、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-2-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-3-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリ ミジン-5-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-6-イ ル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-7-イルが挙げられ る。)、ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジニル(該 ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジニルとしては、ピ ラゾロ [5, 1-c] [1, 2, 4] トリアジン-3-イル、ピラゾ ロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジン-4-イル、ピラゾロ [5, I-c] [1, 2, 4] トリアジン-7-イル、ピラゾロ [5, 1 -c] [1,2,4] トリアジン-8-イルが挙げられる。)、ケ アゾロ [3,2-b] トリアゾリル (該チアゾロ [3,2-b] ト リアゾリルとしては、チアゾロ [3,2-b] トリアゾール-2-イル、チアゾロ[3,2-b]トリアゾール-5-イル、チア ゾロ [3,2-b] トリアゾール-6-イルが挙げられる。)、 ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジル(該ベンゾピラノ [2,3 -b] ピリジルとしては、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジ ン-2-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-3-イル、 ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-4-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-5-イル、ベングピラノ [2,3-b] ピ リジン-6-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-7-イ ル、ベンゾピラノ [2,3 b] ピリジン 8 イル、ベンゾピ ラノ [2,3-b] ピリジン-9-イルが挙げられる。)、5H-ベンゾピラノ [2,3-b] ピリドニル(該5H-ベンゾピラノ [2,3-b] ピリドニルとしては、5H-ベンゾピラノ [2,3b] ピリジン-5-オン-2-イル、5H-ベンソピラノ [2,3b] ピリジン-5-オン-3-イル、5H-ベンプピラノ [2,3b] ピリジン-5-オン-4-イル、5H-ベンプピラノ [2,3-Ы ピリジン-5-オン-6-イル、としては、5H-ベンゾピラ ノ [2,3-b] ピリジン-5- オン-7-イル、5H-ベンゾピラ ノ [2,3-b] ピリジン-5-オン-8-イルが挙げられ る。)、キサンテニル(該キサンテニルとしては、1-キ サンテニル、2-キサンテニル、3-キサンテニル、4-キサ ンテニル、9-キサンテニルが挙げられる。)、フェノキ サチイニル (該フェノキサチイニルとしては、1-フェノ キサチイニル、2-フェノキサチイニル、3-フェノキサチ イニル、4-フェノキサチイニルが挙げられる。)、カル バゾリル (該カルバゾリルとしては、I-カルバゾリル、 2-カルバソリル、3-カルバゾリル、4-カルバゾリル、9-カルバゾリルが挙げられる。)、アクリジニル(該アク リジニルとしては、1-アクリジニル、2-アクリジニル、 3-アクリジニル、4-アクリジニル、9-アクリジニルが挙 げられる。)、フェナジニル(該フェナジニルとして は、1-フェナジニル、2-フェナジニル、3-フェナジニ ル、4-フェナジニルが挙げられる。)、フェノチアジニ ル (該フェノチアジニルとしては、1-フェノチアジニ ル、2 フェノチアジニル、3 フェノチアジニル、4 フェ ノチアジニル、10-フェノチアジニルが挙げられ

()

は、1-フェノキサジニル、2-フェノキサジニル、3-フェ ノキサジニル、4-フェノキサジニル、10-フェノキサジ ニルが挙げられる。)、又はチアントレニル(該チアン トレニルとしては、1-チアントレニル、2-チアントレニ ル、3-チアントレニル、4-チアントレニル、6-チアント レニル、7-チアントレニル、8-チアントレニル、9-チア ントレニルが挙げられる。) 等が挙げられる。好ましい C₄-C₁₂複素環芳香族基としては、フリル(該フリルとし ては、2-フリル、3-フリルが挙げられる。)、チエニル (該チエニルとしては、2-チエニル、3-チエニルが挙げ られる。)、ピロリル(該ピロリルととしては、1-ピロ リル、2-ピロリル、3-ピロリルが挙げられる。)、オキ サソリル (該オキサソリルとしては、2-オキサソリル、 4-オキサゾリル、5-オキサゾリルが挙げられる。)、チ アソリル (該チアゾリルとしては、2-チアゾリル、4-チ アソリル、5-チアソリルが挙げられる。)、イソオキサ ソリル (該イソオキサゾリルとしては、3-イソオキサゾ リル、4-イソオキサンリル、5-イソオキサンリルが挙げ られる。)、イソチアゾリル(該イソチアゾリルとして 20 は、3-イソチアゾリル、4-イソチアゾリル、5-イソチア ゾリルが挙げられる。)、イミダゾリル(該イミダゾリ ルとしては、1-イミダゾリル、2-イミダゾリル、4-イミ グゾリルが挙げられる。)、ピリジル(該ピリジルとし Cは、2-ピリジル、3-ピリジル、4-ピリジルが挙げられ る。)、ピリダジニル(該ピリダジニルとしては、3-ピ リダジニル、4-ピリダジニルが挙げられる。)、ピリダ ジノニル (該ピリダジノニルとしては、3(2H)-ピリダジ ノン-2-イル、3(2H)-ピリダジノン-4-イル、3(2H)-ピリ ダジノン-5-イル、3(2H)-ピリダジノン-6-イルが挙げら 30 れる。)、ピリミジニル(該ピリミジニルとしては、2-ピリミジニル、4-ピリミジニル、5-ピリミジニルが挙げ ちれる。)、ピラジニル(該ピラジニルとしては、2-ピ ラジニルが挙げられる。)、インドリル(該インドリル としては、1-インドリル、2-インドリル、3-インドリ ル、4-インドリル、5-インドリル、6-インドリル、7-イ ンドリルが挙げられる。)、キノリル(該キノリルとし ては、2-キノリル、3-キノリル、4-キノリル、5-キノリ ル、6-キノリル、7-キノリル、8-キノリルが挙げられ る。)、ベンゾキサゾリル(該ベンゾキサゾリルとして は、2-ベンゾキサゾリル、4-ベンゾキサゾリル、5-ベン ゾキサゾリル、6-ベンゾキサゾリル、7-ベンゾキサゾリ ルが挙げられる。)、ベンゾチアゾリル(該ベンゾチア ソリルとしては、2-ベンソチアソリル、4-ベンゾチアソ リル、5-ベンプチアソリル、6-ベンブチアソリル、7-ベ ンゾチアゾリルが挙げられる。)、ベンゾイミダゾリル (該ベンソイミダブリルとしては、1-ベンゾイミダブリ ル、2-ベンソイミダゾリル、4-ベンゾイミダゾリル、5-ベンゾイミダゾリルが挙げられる。)、フタラジニル (該フタラジニルとしては、1-フタラジニル、5-フタラ る。)、フェノキサジニル(該フェノキサジニルとして 50 ジニル、6-フタラジニルが挙げられる。)、キノキサリ

35 ニル (該キノキサリニルとしては、2-キノキサリニル、 5-キノキサリニル、6-キノキサリニルが挙げられ る。)、ベンゾチアジニル(該ベンゾチアジニルとして は、1,4-ベンソチアジン-2-イル、1,4-ベンソチアジン-3-イル、1,4-ベンゾチアジン-4-イル、1,4-ベンゾチア ジン-5-イル、1,4-ベンゾチアジン-6-イル、1,4-ベンゾ チアジン-7-イル、1,4-ベンゾチアジン-8-イルが挙げら れる。)、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジニル (該ピラゾ ロ [1,5-a] ピリミジニルとしては、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-2-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-3-イル、ピラゾロ [1,5-a] ビリミジン-5-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジン-6-イル、ピラゾロ [1,5-a] ピリ ミジン-7-イルが挙げられる。)、ピラゾロ [6,1-c] [1,2,4] トリアジニル (該ピラゾロ [5,1-c] [1,2, 41 トリアジニルとしては、ピラゾロ [5,1-c] [1,2, 4] トリアジン-3-イル、ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] ト リアジン-4-イル、ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリア ジン-7-イル、ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジン-8-イルが挙げられる。)、チアゾロ [3,2-b] トリアゾ リル (該チアゾロ [3,2-b] トリアゾリルとしては、チ アゾロ [3,2-b] トリアゾール-2-イル、チアゾロ [3,2b] トリアゾール-5-イル、チアゾロ [3,2-b] トリアゾ ール-6-イルが挙げられる。)、及びベンプピラノ[2,3 -b] ピリジル (該ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジルとし ては、ベンソピラノ [2,3-b] ピリジン-2-イル、ベンゾ ピラノ [2,3-b] ピリジン-3-イル、ベンゾピラノ [2,3b] ピリジン-4-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-5-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジン-6-イル、ベン ゾピラノ [2,3-b] ピリジン-7-イル、ベンゾピラノ [2, 3-b] ピリジン-8-イル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジ ン-9-イルが挙げられる。) 等が挙げられる。いずれ も、合計5個以内の置換基(該置換基は水素原子、C1-C ァアルキル基、C₃-Cァシクロアルキル基、C₃-Cァシクロア ルケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシ クロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C1-C2アルコキシ基、C1-C2アルキルチ オ基、ハロゲン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ 基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、ア セトアミド基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシ ル基、C₁-C₃アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カ ルバモイル基、スルファモイル基、フェノキシ基、ベン ジルオキシ基、フェニル、ナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダブリル、ピリジル又はベンジル(該フェニ ル、ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピ リジル及びベンジルは、いずれも、C1-C7アルキル基、C ₃-Cァシクロアルキル基、Cュ-C₃アルコキシ基、Cュ-C₃アル キルチオ基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ基又はジメ チルアミノ基の中から最大5個まで置換されていてもよ い。)、1-テトラゾリル、3-テトラゾリル、5-テ トラゾリル、チアゾリジンジオン-5-イル、チアゾリ

ジンジオン-5-イルメチルを表す。)を有していても よい。

【0034】C4-C6複素脂環式基が、ピペリジル(該ピ ペリジルとしては、1-ピペリジル、2-ピペリジル、3-ピ ペリジル、4-ピペリジルが挙げられる。)、ピロリジニ ル (該ピロリジニルとしては、1-ピロリジニル、2-ピロ リジニル、3-ピロリジニルが挙げられる。)、イミダブ リジニル (該イミダゾリジニルとしては、1-イミダゾリ ジニル、2-イミダブリジニル、4-イミダブリジニルが挙 10 げられる。)、ピラゾリジニル(該ピラゾリジニルとし ては、1-ピラゾリジニル、3-ピラゾリジニル、4-ピラゾ リジニルが挙げられる。)、モルホニリル(該モルホニ リルとしては、2-モルホニリル、3-モルホニリル、4-モ ルホニリルが挙げられる。)、又はテトラヒドロフラニ ル (該テトラヒドロフラニルとしては、2-テトラヒドロ フラニル、3-テトラヒドロフラニルが挙げられる。) 等 が挙げられる。いずれも、合計 5 個以内の置換基(該置 換基は水素原子、C₁-C₇アルキル基、C₃-C₇シクロアルキ ル基、C₃-C₇シクロアルケニル基、(該アルキル基、シ 20 クロアルキル基及びシクロアルケニル基は水酸基により 置換されていてもよい。)、水酸基、C₁-C₇アルコキシー 基、C1-C7アルキルチオ基、ハロゲン原子、トリフルオ ロメチル基、ニトロ基、アミノ基、メチルアミノ基、ジ メチルアミノ基、アセトアミド基、メタンスルホニルア ミド基、カルボキシル基、C₁-C₃アルコキシカルボニル 基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイル基、 フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、ナフチ ル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル又は ベンジル(該フェニル、ナフチル、フラニル、チエニ 30 ル、イミダブリル、ピリジル及びベンジルは、いずれ も、C₁-C₇アルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₁-C₃ アルコキシ基、C₁-C₃アルキルチオ基、水酸基、ハロゲ ン原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大5 個まで置換されていてもよい。)、1-テトラゾリル、 3ーテトランリル、5ーテトランリル、チアンリジンジ オンー5ーイル、チアゾリジンジオンー5ーイルメチル を表す。)を有していてもよい。

[0035] R°、R°、R°において、

【0036】C₁-C₇アルキル基としては、メチル、エチ 40 ル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプ チル等が挙げられる。好ましくは、メチル、エチル及び n-プロピル等が挙げられる。いずれも水酸基で置換され ていてもよい。

【0037】C₃-C₇シクロアルキル基としては、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、ビシクロ [2 2 1] ヘプチル及びビシクロ [3 1 1] ヘプチル及びビシクロ [3 1 1] ヘプチル及びシクロヘキシル等が挙げられる。好ましくは、シクロプロピル及びシクロヘキシル等が挙げられる。いずれも水酸基で置換されていてもよ

٧٧,

()

【0038】 C3-C7シクロアルケニル基としては、1-シ クロヘキセニル、2-シクロヘキセニル、3-シクロヘキセ ニル、シクロペンタジエニル、2-ビシクロ〔2.2. 1] ヘプテニル及び2、5ーピシクロ〔2.2 1〕へ プタジエニル等が挙げられる。いずれも水酸基で置換さ れていてもよい。

【0039】 C1-C7アルコキシ基としては、メトキシ、 エトキシ、n-プロポキシ、i-プロポキシ、n-ブトキシ、 i-ブトキシ、s-ブトキシ、t-ブトキシ、ペンチルオキ シ、ヘキシルオキシ及びヘプチルオキシ等が挙げられ る。

【0040】C1-C7アルキルチオ基としては、メチルチ オ、エチルチオ、n-プロピルチオ、i-プロピルチオ、n-プチルチオ、i-ブチルチオ、s-ブチルチオ、t-ブチルチ オ、ペンチルチオ、ヘキシルチオ及びヘプチルチオ等が 挙げられる。

【0041】ナフチル基としては、αーナフチル基及び β-ナフチル基が挙げられる。フラニル基としては、2 ーフラニル基及び3ーフラニル基が挙げられる。チエニ ル基としては、2ーチエニル基及び3ーチエニル基が挙 げられる。イミダゾリル基としては1-イミダゾリル 基、2ーイミダソリル基、及び4ーイミグソリル基が挙 げられる。ピリジル基としては、2-ピリジル基、3-ピリジル基及び4-ピリジル基が挙げられる。 いずれ も、C₁-C₇アルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₁-C₃ アルコキシ基、C₁-C₃アルキルチオ基、水酸基、フッ素 原子、塩素原子、臭素原子、ニトロ基又はジメチルアミ ノ基の中から最大 5 個まで置換されていてもよい。

【0042】フェニル基及びベンジル基は、C1-C7アル キル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₁-C₃アルコキシ基、 C₁-C₃アルキルチオ基、水酸基、フッ素原子、塩素原 子、臭素原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から 最大5個まで置換されていてもよい。

【0043】C1-C3アルコキシカルボニル基として、メ トキシカルボニル、エトキシカルボニル、n-プロポキシ カルボニル及びi-プロポキシカルボニル等が挙げられ

【0044】ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素 原子、臭素原子又はヨウ素原子が挙げられ、好ましく は、フッ素原子、塩素原子及び臭素原子が挙げられる。 【0045】R²及UR³は各々独立して、水素原子、C₁-C プアルキル基 (例えば、メチル、エチル、n-プロピル、i -プロピル、n-プチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチ ル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプチル等が挙げら れ、好ましくはメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピ ル、n-プチル、i-ブチル、s-ブチル又はt-プチル等が挙 げられる。該C、-C-アルキル基は水酸基により最大2 個、好ましくは1個まで置換を受けていてもよい。)、 C₃-C₇シクロアルキル基(例えば、シクロプロピル、シ

38 クロプチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロ ヘプチル、ビシクロ〔2.2.1〕 ヘプチル及びビシク ロ [3.1.1] ヘプチル等が挙げられ、好ましくはシ クロプロピル又はシクロヘキシル等が挙げられる。該C3 -C₇シクロアルキル基は水酸基により最大2個、好まし くは1個まで置換を受けていてもよい。)、ナフチル基 (例えば、αーナンチル基及びβーナノチル基が挙げら れる。)、ベンジル基、ピリジル基(例えば、2-ピリ ジル基、3-ピリジル基及び4-ピリジル基等が挙げら 10 れ、好ましくは2-ピリジル基等が挙げられる。)、ピ リミジニル基(例えば、2-ピリミジニル基、4-ビリ ミジニル基及び5ーピリミジニル基等が挙げられ る。)、ピリダジニル基(例えば、3-ピリダジニル基 及び4-ピリダジニル基等が挙げられる。)、フラニル 基(例えば、2-フラニル基及び3-フラニル基等が挙 げられる。)、チエニル基(例えば、2-チエニル基及 び3-チエニル基等が挙げられる。)、ピロリル基(例 えば、1-ピロリル基、2-ピロリル基及び3-ピロリ ル基等が挙げられる。)、ピラゾリル基(例えば、1-ピラゾリル基、3ーピラゾリル基及び4ーピラゾリル基 等が挙げられる。)、イミダゾリル基(例えば、1ーイ ミダンリル基、2ーイミダンリル基及び4ーイミダンリ ル基等が挙げられる。)、ピラニル基(例えば、2-ピ ラニル、3-ピラニル及び4-ピラニル等が挙げられ、 好ましくは2-ピラニル、等が挙げられる。)、キノリ ル基(例えば、2ーキノリル、3ーキノリル、4ーキノ リル、5-キノリル、6-キノリル、7-キノリル及び 8-キノリル等が挙げられ、好ましくは2-キノリル等 が挙げられる。)、ベンゾオキサゾリル基(例えば、2

ベンゾチアソリル基及ぴ7-ベンゾチアソリル基等が挙 げられ、好ましくは2-ベンゾチアゾリル基等が挙げら れる。)、ベンゾイミダブリル基(例えば、1ーベンプ イミダゾリル基、2-ベンゾイミダゾリル基、4-ベン 40 ソイミダソリル基及び5ーベンゾイミダゾリル基等が挙 げられ、好ましくは2-ベンソイミダブリル基等が挙げ られる。) を表す。

30 ーベンソオキサゾリル甚、4ーベンゾオキサゾリル基、

5-ベンゾオキサゾリル基、6-ベンプオキサゾリル基

及び7ーベンソオキサゾリル基等が挙げられ、好ましく

は2-ベンゾオキサソリル基等が挙げられる。)、ベン

ゾチアゾリル基(例えば、2ーベンゾチアゾリル基、4

ーベンソチアゾリル基、5 ーベンソチアソリル基、6 ー

【0046】R²及びR³がピラゾール環上の3位、4位又 は5位の炭素原子と結合している場合のハロゲン原子の 例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はヨウ 素原子が挙げられ、好ましくは、フッ素原子、塩素原子 及び臭素原子が挙げられ、更に好ましくは塩素原子又は 臭素原子が挙げられる。

【0047】R²及びR³が、フェニル基、ナフチル基、ベ 50 ンジル基、ピリジル基、ピリミジニル基、ピリダジニル 基、フラニル基、チエニル基、ピロリル基、ピラゾリル基、イミダゾリル基、ピラニル基、キノリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾイアゾリル基、及びベンゾイミダゾリル基を表す場合、該フェニル基、ナフチル基、ベンジル基、ピリジル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、フラニル基、チエニル基、ピロリル基、ピラゾリル基、イミダゾリル基、ピラニル基、キノリル基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾチアゾリル基、及びベンゾイミダゾリル基の置換基の説明において、

【0048】C₁-C₁アルキル基としては、メチル、エチル、n-プロビル、i-プロピル、n-ブナル、i-ブナル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、s-ブチル又はt-ブチル等が挙げられる。

【0049】C₁-C₇アルコキシ基としては、メトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、i-プロポキシ、n-ブトキシ、i-プトキシ、ペンチルオキシ、ホーブトキシ、ケーブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ及びヘプチルオキシ等が挙げられ、好ましくはメトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、i-プロポキシ、n-ブトキシ、i-プトキシ、s-ブトキシ又はt-ブトキシ等が挙げられる。

【0050】ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はヨウ素原子が挙げられ、好ましくは、フッ素原子、塩素原子及び臭素原子が挙げられる。

【0051】更に上記に示される置換基の例の中で、R² 及びR³は、好ましくはピラゾール環上の1位の窒素原子上又は4位の炭素原子上に結合し、R²及びR³がピラゾール環上の4位の炭素原子上に結合している場合、更に好ましくは水素原子、メチル、エチル、フェニル基、フッ素原子、塩素原子及び臭素原子を表す。R²及びR³がピラゾール環上の1位の窒素原子上に結合している場合、更に好ましくは水素原子、メチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-プチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ペナナル、n-ペナナル、シクロプチル、シクロプチル、シクロペンチル、シクロペキシル、フェニル、αーナフチル基、βーナフチル基、2ーピリジル基、ベンジル基、を表す。

()

【0052】R^aは、水素原子又はC₁-C₂アルキル基(例えばメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-プチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチル等が挙げられる)を表すか、R⁷と一緒になって結合を表し、好ましくは水素原子又はメチルを表すか、R⁷と一緒になって結合を表し、更に好ましくは水素原子を表すか、又はR⁷と一緒になって結合を表す。

【0053】R⁵は、水素原子又はカルポキシメチル基を 表し、好ましくは水素原子を表す。

【0054】R^eは、水素原子、C₁-C₂アルキル基(例えばメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチ

ル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチル等が挙げられる)及びC₃-C₇シクロアルキル基(例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘギシル、シクロヘブチル等が挙げられ、好ましくはシクロプロピル等が挙げられる)を表し、好ましくは水素原子又はメチルを表し、更に好ましくは水素原子を表す。

40

【0055】R⁷は、水素原子、C₁-C₇アルキル基(例え 10 ばメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチ ル、i-ブチル、s-ブチル、t ブチル、n ペンチル、n ペ キシル及びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチル 等が挙げられる)及びC₃-C₇シクロアルキル基(例えば シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シク ロヘキシル、シクロヘプチル等が挙げられ、好ましくは シクロプロピル等が挙げられる)を表すか、R⁴と一緒に なって結合を表し、好ましくは水素原子を表すか、R⁴と 一緒になって結合を表す。

【0056】X¹はS又はOを表し、好ましくはSを表す。

【0057】 だはS、O又はNHを表し、好ましくはO 又はSを表し、更に好ましくはOを表す。

【OO58】 VはO、S、SO、SO₂及びNR⁸(R⁸は水素原子又はC₁-C₃アルキル(例えばメチル、エチル、n-プロピル又はi-プロピルが挙げられ、好ましくはメチルを表す。)を表す)を表し、好ましくはO、S又はNR⁸を表し、更に好ましくはOを表す。

【0059】Wは、水酸基、オキソ及びC,-C,アルキル基により最大3個、好ましくは2個まで置換されていてもよい2価のC,-Ceの飽和又はC2-Ceの不飽和鎖状炭化水素基を表す。上記のC,-C-アルキル基としては、メチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-プチル、i-ブチル、s-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル及びn-ヘプチル等が挙げられ、好ましくはメチルが挙げられる

【0060】Wとして好ましくは、 【化26】

50

$$- \left(\begin{matrix} R^{\sigma} \\ C \\ R^{e} \end{matrix}\right)_{m}$$

[式中、mは1~5を示す。R^a及びR^aは、各々独立に、水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R^a及びR^aが一緒になってオキソ基を表すか、隣接するR^dとR^dが一緒になって二重結合を表すか、隣接するR^d、R^d及びR^a、R^aが一緒になって三重結合を表す。(但し、〇に隣接する一番目の炭素原子上に存在するR^dとR^aが、水酸基を表す場合と、R^dとR^aが一緒になってオキソ基を表す場合を除く。)」が挙げられる。

【0061】Yは、好ましくはピラゾール環上の3位又

は5位の炭素原子上に結合し、 R^1 は、好ましくはピラゾール環上の3位、4位又は5位の炭素原子上に結合し、更に好ましくは3位又は5位の炭素原子上に結合する。 【0062】 R^1 としては、上記の他に $-V_R-W_1-7$ 、-V-W-V-W-Z、-W-V-W-Z、-V-W-V-W-Z

*【0063】-V_k-W₁-Zの例としては、-O-W-2と-W-Zが挙げられる。上記の-O-W-の好まし い例としては、

【0064】 【化27】

[0068] が挙げられる。 [0070] [0069] 又、-W-の好ましい例として [化29]

()

又は -O-CH=CH-CH₂-

は、一〇一W一V一W一Zが挙げられ、さらに好ましく 【化31】

 \cdot

```
- O - C H_2 - N H - C - C H_2 - C H_
                                                          -O-CH₂-C-NH-CH₂-CH₂-
                                                                                                                                     * [0079]
 【0077】が挙げられる。
 【0078】-W-V-W-Zの好ましい例としては、* 【化32】
                                                    -CH_2-O-CH_2- , -CH_2-NH-CH_2- , -CH_2-N-CH_2- ,
                                                    -CH<sub>2</sub>-N--C- , -CH<sub>2</sub>-O-CH=CH- , -CH<sub>2</sub>-O-CH<sub>2</sub>-CH- , CH<sub>3</sub> O OH
                                                     --CH_2-O-CH_2-CH_2- --CH_2-NH-CH_2-CH_2-
                                                                                   ---CH2-NH-CH--CH2-
 【0080】が挙げられる。
                                                                                                                              30 | [0082]
 【0081】-V-W-V-Zの好ましい例としては、
- O-W-V-Zが挙げられ、さらに好ましくは、 ※
                                                    -O-CH_2-NH-- , -O-CH_2-N-- , -O-CH_2-CH_2-NH-- , CH_3
                                                    -O-CH_2-CH_2-N--, -O-CH_2-C-N--, -O-CH_2-C-N--, CH_3 O CH_3
                                                                                  -O-CH₂-CH₂-C-N-
Ö CH₃
                                                                                                                                            [0085]
  【0083】が挙げられる。
  【0084】-W-V-の好ましい例としては、
                                                                                                                                            【化34】
```

(:)

【0086】が挙げられる。

【0087】尚、本明細書中のnはノルマル、iはイ ソ、sはセカンダリー、t はターシャリー、c はシク ロ、Meはメチル基、Etはエチル基、Prはプロピル基、Bu はブチル基、Penはペンチル基、Hexはヘキシル基、Phは フェニル基、Halはハロゲン原子を意味する。

【0088】又、これらの化合物のうち、チアゾリジン 環 5 位に不斉炭素原子をもつものも有る。前記式 (1) で表される化合物は、これらの光学異性体の全て及びこ れらの混合物の全てを包含するものである。

【0089】式(1)で表される化合物において、好ま しい化合物としては、以下のものが挙げられる。

【0090】(1)式(Ia) 【化35】

(·)

$$\begin{array}{cccc}
R^3 & R^4 & O \\
& & & & \\
NR^5 & & & \\
NR^2 & & & \\
\end{array}$$
(Ia)

【式中、R1は、C1-C1oアルキル基、C2-C1oアルケニル 基、C2-C10アルキニル基、C1-C10アルコキシ基、C2-C10 アルケニルオキシ基、C, C10アルキルチオ基、C, C10モ ノアルキルアミノ基又はジC,-C,oアルキルアミノ基(該 C_1 - C_{10} アルキル甚、 C_2 - C_{10} アルケニル基、 C_2 - C_{10} アルキ ニル基、C1-C10アルコキシ基、C2-C10アルケニルオキシ 基、CューCュoアルキルチオ基、CューCュoモノアルキルアミノ 基及びジCi-Cioアルキルアミノ基はいずれも水酸基又は C₁-C₇アルキル基で置換されていてもよい)を表すか、 $-V_{k}-W_{1}-Z$

(Zを表すC₃-C₁₀シクロアルキル基が、シクロプロピ ル、シクロプチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、 シクロヘプチル、シクロオクチル、シクロノニル、シク ロデシル、ビシクロ [2.2.1] ヘプチル、ビシクロ [3.1.1] ヘプチル、ビシクロ [2.2.2] オク チル又はアダマンチルであるか、C₃-C₂シクロアルケニ ル基が、シクロヘキセニル、シクロペンタジエニル、2 ーピシクロ [2. 2. 1] ヘプテニル又は2, 5ービシ クロ [2. 2. 1] ヘプタジエニルであるか、Co-C14芳 香族基が、フェニル、ナフチル、インデニル、インダニ

ル又はフルオレニルであるか、C4 C12複素環芳香族基 が、フリル、チエニル、ピロリル、オキサンリル、チア ソリル、イソオキサゾリル、イソチアゾリル、フラザニ ル、ピラゾリル、オキソピラゾリル、イミダゾリル、オ キソイミダブリル、トリアブリル、トリアブロニル、テ トラソリル、ピラニル、ピリジル、ピリドニル、ピリダ ジニル、ピリダジノニル、ピリミジニル、ピリミジノニ ル、ピラジニル、トリアジニル、テトラジニル、インド 20 リル、キノリル、キノロニル、ベンゾフラニル、ベンゾ チエニル、イソキノリル、イソキノロニル、ベンゾキサ ゾリル、ベンゾチアゾリル、ベンゾピラゾリル、ベンゾ イミダブリル、ベンプトリアブリル、ベンブピラニル、 インドリジニル、プリニル、フタラジニル、オキソフタ ラジニル、ナフチリジニル、キノキサリニル、キナゾリ ニル、シンノリニル、ベンゾジオキサニル、オキソナフ タレニル、ジヒドロベンブフラニル、ベンゾチアジニ ル、プテリジニル、ピラゾロ [1,5-a] ピリミジニル、 ピラゾロ [5,1-c] [1,2,4] トリアジニル、チアゾロ [3,2-b] トリアゾリル、ベンゾピラノ [2,3-b] ピリジ ル、5H-ベンゾピラノ [2,3-b] ピリドニル、キサンテニ ル、フェノキサチイニル、カルバゾリル、アクリジニ ル、フェナジニル、フェノチアジニル、フェノキサジニ ル又はチアントレニル、であるか、C4-C6複素脂環式基 が、ピペリジル、ピロリジニル、イミダゾリジニル、ピ ラゾリジニル、モルホニリル又はテトラヒドロフラニル であり、上記記載のC₃-C₁₀シクロアルキル基、C₃-C₇シ クロアルケニル基、Ce-C14芳香族基、C4-C12複素環芳香 族基又はCa-Ca複素脂環式基は、合計5個以内の置換基 (該置換基は水素原子、C,-C,アルキル基、C₃-C,シクロ アルキル基、C3-C7シクロアルケニル基、(該アルキル 基、シクロアルキル基及びシクロアルケニル基は水酸基 により置換されていてもよい)、水酸基、C,-C,アルコ キシ基、C₁-Cァアルキルチオ基、ハロゲン原子、トリフ ルオロメチル基、ニトロ基、アミノ基、メチルアミノ 基、ジメチルアミノ基、アセトアミド基、メタンスルホ ニルアミド基、カルボキシル基、C,-C3アルコキシカル ボニル基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイ ル甚、フェノキシ甚、ベンジルオキシ基、フェニル、ナ

フチル、フラニル、チエニル、イミダゾリル、ピリジル

49

-v-w-v-w-z

は、0又は1を表す)を表すか、

(V、W及び2は、前記と同じ意味を表し、2つのV及びWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、

-w-v-w-z

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表し、2つのWは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、 - V - W - V - Z

(V、W及び2は、前記と同じ意味を表し、2つのVは、それぞれ同じでも異なっていてもよい)を表すか、

-w-v-z

又は

(V、W及びZは、前記と同じ意味を表す)を表す。〕で表されるピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。 【0091】(2)式(Ia)で表される化合物が、式

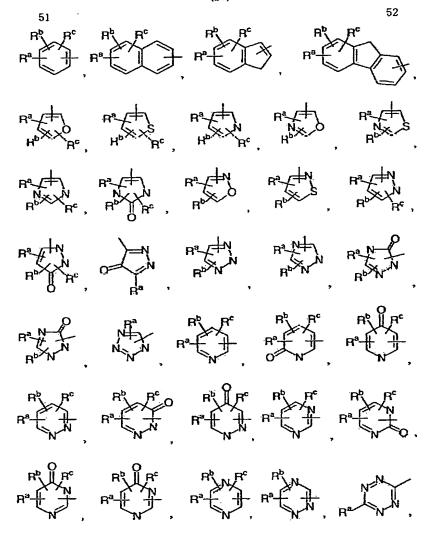
50

(Ib) 【化36】

で表される上記(1)記載のピラゾール系チアゾリジン 類又はその塩。

【0092】(3) R¹が、-V-W-Z、-W-Z、-V-W-V-W-Z、-W-V-W-Z、-W-V-W-Z、-V-W-V -Z又は-W-V-Z(Vは、O、S又はNR®(R®は、水素原子又はC₁-C₂アルキル基を表す)を表す。Wは、水酸基、オキソ及びC₁-C₂アルキル基により最大3個まで 20 置換されていてもよい2価のC₁-C₂の飽和又はC₂-C₂の不飽和鎖状炭化水素基を表す。V又はWが2つある場合のV乂はWはそれそれ同しても異なっていてもよい。 と は、

【化37】



[化38]

. \

[式中、R*及びR*は、各々独立して、水素原子、C,-C, アルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₃-C₇シクロアル ケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシク ロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C₁-C₇アルコキシ基、C₁-C₇アルキルチ オ基、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、トリフルオロ メチル基、ニトロ基、アミノ基、メチルアミノ基、ジメ チルアミノ基、アセトアミド基、メタンスルホニルアミ ド基、カルボキシル基、C₁-C₃アルコキシカルボニル 基、ニトリル基、カルバモイル基、スルファモイル基、 フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニル、αーナフ チル、B-ナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリ ル、ピリジル又はベンジル(該フェニル、αーナフチ ル、βーナフチル、フラニル、チエニル、イミダゾリ ル、ピリジル及びベンジルは、いずれも、C₁-C₇アルキ ル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₁-C₃アルコキシ基、C₁ -C₃アルキルチオ基、水酸基、フッ素原子、塩素原子、 臭素原子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大 5個まで置換されていてもよい。)、1-テトラゾリ ル、3ーテトラゾリル、5ーテトラゾリル、チアゾリジ ンジオンー5ーイル、チアゾリジンジオンー5ーイルメ チルを表し、R°は、水素原子、C1-C7アルキル基、C3-C7 シクロアルキル基、ヒドロキシメチル基を表す。〕を表 す。) を表し、R2又はR3が、ピラゾール環の1位の窒素 原子上にある場合は、水素原子、C1-C4アルキル基、C3-

·, :,)

C。シクロアルキル基、フェニル基、ナフチル基、ベンジル基又はピリジル基を表し、R²又はR²が、ピラゾール環の4位の炭素原子上にある場合は、水素原子、C₁-C₄アルキル基、フェニル基、又はハロゲン原子を表す上記(2)記載のピラゾール系チアゾリジンジオン類又はその塩。

[0093] (4)

【化39】

$$R^{1}$$
 N R^{2} N N

(式中、Yは、CR^eR⁷ (R^eは、水素原子又はメチル基を表 40 し、R⁷は、水素原子を表すか、R^{*}と一緒になって結合を 表す。)を表す。R^{*}はーVーWー2、一WーZ、一Vー WーVーWー2、一WーVーWー2、一VーWーVー2 又は一WーVーZ(Vは、O、S又はNR⁸ (R^eは、水素原 子又はC₁-C₉アルキル基を表す)を表す。Wは、水酸 基、オキソ及びC₁-C₇アルキル基により最大3個まで置 換されていてもよい2価のC₁-C₆の飽和又はC₂-C₆の不飽 和鎖状炭化水素基を表す。V又はWが2つある場合のV 又はWはそれぞれ同じでも異なっていてもよい。2は、 【化40】

50

[式中、R°及びR°は、各々独立して、水素原子、C1-C7 アルキル基、C₃-C₇シクロアルキル基、C₃-C₇シクロアル ケニル基、(該アルキル基、シクロアルキル基及びシク ロアルケニル基は水酸基により置換されていてもよ い。)、水酸基、C₁-C₇アルコキシ基、フッ素原子、塩 素原子、臭素原子、トリフルオロメチル基、二トロ基、 アミノ基、メチルアミノ基、ジメチルアミノ基、アセト アミド基、メタンスルホニルアミド基、カルボキシル 基、C₁-C₃アルコキシカルボニル基、ニトリル基、カル バモイル基、フェノキシ基、ベンジルオキシ基、フェニ ル、イミダゾリル、ピリジル又はベンジル(該フェニ ル、 α ーナフチル、 β ーナフチル、フラニル、チエニ ル、イミダゾリル、ピリジル及びベンジルは、いずれ も、C1-C7アルキル基、C3-C7シクロアルキル基、C1-C3 アルコキシ基、水酸基、フッ素原子、塩素原子、臭素原 子、ニトロ基又はジメチルアミノ基の中から最大5個ま で置換されていてもよい。)、5-テトラゾリル、チア **ゾリジンジオシー5ーイル、チアゾリジンジオンー5ー**

: · .)

イルメチルを表し、R^eは、水素原子、C₁-C₇アルキル 甚、C₃-C₇シクロアルキル基、ヒドロキシメチル基を表 す。〕を表す。)を表す。

【0094】R⁴は、水素原子又はメチル基を表すか、R⁷ と一緒になって結合を表す。R⁵は、水素原子又はカルボキシメチル基を表す。〕を表す上記(3)記載のピラゾール系チアゾリジンジオン類又はその塩。

【0095】(5) R²が-O-W-Zを表し、Wが、水 40 酸基、オキソ及びC₁-C₂アルキル基により最大2個まで 置換されていてもよい2価のC₁-C₆の飽和又はC₂-C₆の不 飽和鎖状炭化水素基を表す(但し、Oと結合する1番目 の炭素が水酸基又はオキソで置換されている場合を除 く。)上記(4)記載のピラゾール系チアゾリジン類又 はその塩。

【0096】(6) R¹が-O-W-V-W-Z、-W-V-W-Z、-O-W-V-Z又は-W-V-Zを表 し、VがO又はNR⁸(R⁸は、水素原子又はC₁-C₂アルキル 基を表す)を表し、Wが、水酸基、オキソ及びC₁-C₇ア ルキル基により最大2個まで置換されていてもよい2価

57

の C_1 - C_6 の飽和又は C_2 - C_6 の不飽和鎖状炭化水聚基を表す (但し、Oと結合する1番目の炭素が水酸基又はオキソ で置換されている場合を除く。Wが2つある場合、Wは それぞれ同じでも異なっていてもよい)上記(4)記載 のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0097】 (7) R^1 が-W-Zを表し、Wが、水酸基、オキソ及UC₁- C_7 アルキル基により最大2個まで置換されていてもよい2価の C_1 - C_6 の飽和又は C_2 - C_6 の不飽和鎖状炭化水素基を表す上記(4)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0098】 (8) R'が-O-W-Zを表し、Wが、 【0099】

【化41】

$$-\begin{pmatrix} R^{d} \\ C \\ R^{e} \end{pmatrix}_{m}$$

「式中、mは1~5を示す。R^d及びR^eは、各々独立に、水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R^d及びR^eが一緒になってオキソ基を表すか、隣接するR^dとR^dが一緒になって二重結合を表すか、隣接するR^d、R^d及びR^e、R^eが一緒になって三重結合を表す。(但し、Oに隣接する一番目の炭素原了上に存在するR^dとR^eが、水酸基を表す場合と、R^dとR^eが一緒になってオキソ基を表す場合を除く。)〕を表す上記(5)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0 1 0 0】 (9) R¹が-O-W-V-W-Z、-W-V-W-Z、-O-W-V-Z又は-W-V-Zを表し、Wが、

[0101]

1.)

[化42]



【0102】 〔式中、mは1~5を示す。R^d及びR^eは、各々独立に、水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R^d及びR^eが一緒になってオキソ基を表すか、隣接するR^dとR^dが一緒になって二重結合を表すか、隣接するR^d、R^d 及びR^e、R^eが一緒になって三重結合を表す。(但し、Oに隣接する一番日の炭薬原子上に存在するR^dとR^eが、水酸基を表す場合と、R^dとR^eが一緒になってオキソ基を表す場合を除く。)〕を表す上記(6)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0103】 (10) R¹が-W-2を表し、Wが、 【化43】



【式中、mは1~5を示す。R^o及びR^oは、各々独立に、 水素原子、メチル基又は水酸基を表すか、R^d及びR^oが一 緒になってオキソ基を表すか、隣接するR^dとR^dが一緒に なって二重結合を安すか、隣接するR^d、R^d及びR^o、R^oが 一緒になって三重結合を表す。】を表す上記(7)記載 のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0104】 (11) R¹が-O-W-Zを表し、-O-W-が、

[0105]

30 【化44】

59

【0109】を表し、一W一V一W一が、

[0110]

. .)

【0115】を表す上記(9)記載のピラゾール系チア 【0117】 ゾリジン類又はその塩。 【化49】 【0116】(13) R'が-W-2を表し、Wが、 40

.)

【0118】を表す上記(10)記載のピラゾール系チ *Wーが、

アゾリジン類又はその塩。

[0120]

【0119】 (14) R¹が-O-W-Zを表し、-O-* 【化50】

% [0123] 【0121】を表す上記(11)記載のピラゾール系チ アゾリジン類又はその塩。

$$-$$
CH $-$ CH $_2$ —CH $_2$ — , —C—CH $=$ CH— \mathbb{Z} tt—CH—CH $=$ CH— OH

【0124】を表す上記(13)記載のピラゾール系チ アゾリジン類又はその塩。

チアゾリジン類又はその塩。

【0 1 2 5】 (1 6) Yが、-CH₂-を表し、R⁴が、水素

【0126】 (17) Yが、CHR⁷(R⁷は、R⁴と一緒にな って結合を表す。)を表し、R⁴が、R⁷と一緒になって結 原子を表す上記 (5) ないし (7) 記載のピラゾール系 50 合を表す上記 (5) ないし (7) 記載のピラゾール系チ

アソリジン類又はその塩。

[0127] (18)式

[0128]

[化52]

65

【0129】〔式中、R°、R°、R°は独立して、水素原子、C1-C7アルキル、C1-C7アルコキン、ノッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R²は水素原子、C1-C7アルキル又はフェニルを表し、R³は水素原子又はC1-C7アルキルを表し、YはCR°R¹(R°は、水素原子又はメチル基を表す。R²は、水素原子を表すか又はR²と一緒になって結合を表す。)を表し、R⁴は、水素原子を表すか又はR²と一緒になって結合を表す。)で表される上記(14)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0130】(19)式

[0131]

【化53】

【0132】〔式中、R^a、R^a、R^aは独立して、水素原子、C₁-C₇アルキル、C₁-C₇アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R^aは水素原子、C₁-C₇アルキル又はフェニルを表し、R^aは水素原子又はC₁-C₇アルキルを表し、YはCR^aR^a(R^aは、水素原子又はメチル基を表す。R^aは、水素原子を表すか又はR^aと一緒になって結合を表す。)を表し、R^aは、水素原子を表すか又はR^aと一緒になって結合を表す。)で表される上記(14)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0133】(20)式

[0134]

【化54】

【0135】 〔式中、R^e、R^b、R^eは独立して、水素原 子、C₁-C₇アルキル、C₁-C₇アルコキシ、フッ素原子、塩 素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大 3 個まで置換されてもよい。)を表し、 R^2 は水素原子、 C_1 - C_7 アルキル又はフェニルを表し、 R^3 は水素原子又は C_1 - C_7 アルキルを表し、Yは CR^6R^7 (R^6 は、水素原子又はメチル基を表す。 R^7 は、水素原子を表すか又は R^4 と…緒になって結合を表す。)を表し、 R^4 は、水素原子を表すか又は R^7 と一緒になって結合を表す。)で表される上記(1 4)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

0 [0136] (21) 式

[0137]

[化55]

【0138】 〔式中、R°、R°、R°は独立して、水素原 子、C₁-C₁アルキル、C₁-C₁アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R²は水素原子、C₁-C₁アルキル又はフェニルを表し、R³は水素原子又はC₁-C₁アルキルを表し、YはCR°R²(R°は、水素原子又はメチル基を表す。R²は、水素原子を表すか又はR²と一緒になって結合を表す。)を表し、R⁴は、水素原子を表すか又はR²と一緒になって結合を表す。)で表される上記(14)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

【0139】(22)式

[0140]

[化56]

【0141】〔式中、R°、R°、R°は独立して、水素原子、C₁-C₁-アルキル、C₁-C₁-アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R²は水素原子、C₁-C₁アルキル又はフェニルを表し、R³は水素原子又はC₁-C₁アルキルを表し、YはCR°R²(R°は、水素原子又はメチル基を表す。R²は、水素原子を表すか又はR³と一緒になって結合を表す。)を表し、R⁴は、水素原子を表すか又はR³と一緒になって結合を表す。〕で表される上記(14)記載のピラゾール系チアゾリジン類又はその塩。

[0142] (23)式

[0143]

50

【化57】

67

【0144】〔式中、R°、R°、R°は独立して、水素原子、C₁-C₂アルキル、C₁-C₂アルコキシ、フッ素原子、塩素原子、臭素原子又はフェニル(該フェニルは、メチル、メトキシ、又は塩素原子のうち最大3個まで置換されてもよい。)を表し、R²は水素原子、C₁-C₂アルキル又はフェニルを表し、R³は水素原了又はC₁ C₂アルキルを表し、YはCR°R²(R²は、水素原子又はメチル基を表す。R²は、水素原子を表すか又はR²と一緒になって結合を表す。)を表し、R⁴は、水素原子を表すか又はR²と一*

*緒になって結合を表す。〕で表される上記(14)記載 のピラゾール系チアソリジン類又はその塩。

【0145】本発明化合物の一例を第1表~第23表に示す。又、チアソリジン環ト3位の塩基性窒素を公知の手段を用いて誘導した上記記載の塩も本発明の化合物である。

【0146】表中、Meはメチル基、Etはエチル基、Prはプロピル基、Buはプチル基、Penはペンチル基、Hexはヘキシル基、Hepはヘプチル基、Phはフェニル基、Bnはベンジル基、nはノルマル、iはイソ、sはセカングリー、tはターシャリー、cはシクロをそれぞれ表す。又、Q1-Q90及びJ1-J54は下記に示す置換基を表す。

【0147】 【化58】

[化59]

[0148]

.)

[0149]

【化60】

[0150] [化61]

[0151] [化62]

76 75 Q51 Q50 Q49 Q53 Q52 Q54 Q55 Q56 Q58 Q60 Q59 Q63 Q61 Q66 MeO. Q65 E1O. Q68 MeS Q71 Q72

[化63]

[0152]

【0155】式中、X¹、X²、R²、R³、R⁴、R⁶及び R7は、以下の表に示す。

[0156] 【表1】

,)

							$\overline{}$
X¹	Х²	R ²	R³	R ⁴	₽€	R7	
s	0	Ме	Н	Н	Н	Н	•
S	s	Мe	H	Н	H	H	
0	s	Ме	Н	Н	Н	H	
0	0	Ме	H	Н	H	H	
s	ИИ	Ме	Н	H	H	H	
O	ИН	Ме	H	H	H	H	
s	0	⁵B u	Н	Н	H	H	

H *B u Η Н 0 s Н "B u Н Н Н Н 0 O Н H NH*B u Н Н S ⁵B u Н Н Η Н NH O Ρh Н H s Н Н 0 Н s Ρh Н Н H S H Ρh Н Н Н Ö S Н Ρh Н H H O O Н Н Н Н S Ρh NΗ Н Н 0 NΗ Ρh H Н Ме Н Н s О Мe Ме S S Ме H H Н 40 Ме 0 s Ме Н Н Н Ме Н Н Н Ме 0 0 Ме н н Н s NΗ Ме

*B u

s

S

30

50

н н

H

Н

【0 【表	157] 2]					
X¹	X²	R²	R3 R4	R e	R7	
	NH	Me	н н	Н	Ме	_

			7	9		
s	0	*B u	Н	H	H	Ме
s	s	⁺B u	Н	H	H	Ме
O	s	*B u	H	H	H	Ме
O	O	*Bu	Н	H	H	Мe
S	NH	™B u	Н	H	H	Мe
0	NH	*B u	Н	Н	H	Ме
S	O	PЬ	Н	Н	Н	Ме
S	S	Ρh	H	Н	H	Мe
0	s	Ρh	Н	H	H	Мe
0	0	Рh	Н	H	H	Ме
S	NH	Ρh	Н	Н	Н	Ме
O	ИН	Ρh	Н	1-1	H	Мe
s	0	Ме	Н	Мe	Н	H
s	S	Ме	H	Мe	H	H
0	S	Мe	Н	Мe	H	H
0	0	Ме	H	Ме	H	H
S	NH	Мe	H	Ме	H	Ή
Ó	ИИ	M e	H	Ме]-I	Н
s	0	⁵B u	Н	Ме	H	H
S	S	*B u	H	Ме	H	H
0	S	*Bu	H	Мe	Ή	H
О	0	*B u	H	Ме	H	H

【0158】 【表3】

()

X¹	X²	K²	К³	R*	Κ°	R ⁷
<u></u> -	NH	*B u	H	Ме	H	Н
0	NH	*B u				H
s	0	Ρh	Н	Ме	Н	Н
s	s	Ρh	H	Мe	H	H
0	S	Ρh	Н	Ме	H	Н
0	0	Ρh	H	Ме	Н	H
s	NH	Ρh	H	Ме	Н	H
0	NН	Рh	H	Мe	Н	Ħ
S	0	Ме	Н	Мe	H	Ме

80 Ме Н Ме Ме S Н Ме Ме S Ме O Ме Ме Н Ме Н О Ме Ме Н Ме S NHМе Ме Н Ме O ΝН Ме Н s 0 ⁵B u Мe Ме Ме Н Š *Bu S Ме 0 S *Bu Н Ме Ме ⁺B u Н Мe 0 O H Ме Н Мe ⁵B u 10 S NH*B u Н Ме ŀI Ме O NH H Мe H Мe Ś Ph Ö Ме Н Ме S s P h Н Мe Н Ме Н Ρh O

【0159】 【表4】

·0.0	х.	X²	R²	R ^s	R ⁴	R ^e	R ⁷
20	0	0			Мe		
	S	ИН	P h	Н	Ме	H	Ме
	Ö	MH	Ρh	H	Мс	H	Мс

[0160]第 2 表 [0161] [化65]

【0162】式中、X¹、X²、R²、R³及びR⁶は、以下の表に示す。

【0163】 【表5】

X 1	X²	R²	Rз	R°	 X¹	X²	R²	R3	R ^e
s	0	Ме	Н	н	Ś	0	Ме	H	Мe
s	s	Ме	Н	Н	s	s	Ме	H	Мe
0	s	Ме	H	Н	0	s	Ме	H	Мe
0	.0	Мe	H	Н	0	O -	Ме	H	Ме
S	NH	Ме	Н	Н	s	ΝН	Ме	H	Ме
0	NH	Ме	Н	Н	0	NH	Ме	H	Мe
S	0	⁵B u	Н	Н	s	0	⁺B u	H	Ме
S	s	⁺B u	Н	Н	s	s	⁵B u	H	Ме
0	s	⁵B u	н	H	0	S	*B u	Н	Мe
0	0	*B u	Н	Н	0	0	⁺B u	Н	Ме

30

8	31								82
s	ИИ	*B u	Н	H	, s	NH	*B u	Н	Ме
0	ΝН	⁺B u	H	Н	.O	NН	*B u	H	Мe
s	O	Рh	H	H	s	0	Ρh	H	Ме
s	s	Рh	Н	Н	S	S	Ρh	Н	Me
0	s	Ph	Н	H	Q	s	Ρh	H	Ме
0	0	Рh	H	Ι·Ι	0	0	Рh	H	Ме
s	NH	Рħ	H	H	s	ИН	Рh	Н	Ме
0	ИН	Рh	Н	ŀŦ	0	ИИ	Ρh	Н	Ме
									

10*【0165】

【0164】第 3 表

【0166】式中、R²及びR³は、以下の表に示す。

※【表6】

[0167]

•X•	

R.²	R³	R²	R³	R²	R³	R ²	R³
H	H	*Pr	Cl	⁺B u	Ρh	°P r	Εt
Н	Мe	¹P r	Вr	⁺B u	C l	rPr	Ph
Ме	Ме	"Bu	H	*Bu	Вr	°P r	CI
Ме	Εt	nB u	Ме	~Pen	H	°P r	B r
Ме	Ρh	"B u	E t	"Pen	Мe	°B u	Н
Ме	Cl	"B u	Ρh	"Pen	Εt	°B u	Ме
Мe	Вr	"Bu	CI	"Pen	Ρþ	°B u	Εt
Εt	H	"B u	Вr	"Pen	Cl	°B u	Ρh
Εt	Ме	¹B u	H	"Pen	Вr	°B u	Cl
Εt	Εt	¹B u	Ме	"Hex	H	°B u	Вr
Εt	Ρh	¹B u	Εt	"Hex	Ме	°Pen	H
Εt	C 1	*Bu	Ρh	"Hex	Εt	°Pen	Ме
Εt	Вг	*Bu	Ç l	"Hex	Ρh	°Pen	Εt
"Pr	Н	ⁱ B u	Вг	"Hex	Cl	°Pen	Ρh
"Pr	Мө	⁵B u	Н	"Hex	Вŗ	°Pen	C 1
"Pr	£t	⁵B u	Ме	"Hẹp	H	<pre><pen< pre=""></pen<></pre>	Вr
"Pr	Рh	*Bu	Εt	ⁿ Hep	Ме	◦Hex	Н
°P r	C 1	°B u	Ρh	ⁿ Hep	Εt	°Hex	M e
^P r	Вr	≉B u	Cl	°Нер	Рh	°Hex	Εt
¹P r	Н	⁵B u	Вr	"Hep	C I	°Hex	Рh
¹P r	Ме	*B u	Н	ⁿ Hep	Вr	°Hex	C 1
i P r	Εt	⁵B u	Ме	°Pr	Н	°Hex	Вr
¹P r	Ρh	⁺B u	Εt	°P r	Мe	Q 1	Н
							

[0168]

★ ★【表7】

R°	R ^a	R2	$\mathbb{R}^{\mathbf{a}}$	Ks	R ³	R²	R³
Q 1	Ме	Q 5	Н	Q 8	Вг	Q12	2 C 1

	;	33						8	34		
	Q 1		Q 5	Ме		Q 9	H	Q 1 2	Вr		
	Q 1		Q 5	Εt		Q 9	Ме	Q13	Н		
	Q 1		Q 5	Ρh		Q 9	Εt	Q13	Ме		
	Q 1		Q 5	CI		ผูษ	Рh	Q13	Εt		
	Q 2		Q 5	Вг		Q 9	CI	Q13	Рh		
	Q 2		Q:6	Н		Q 9	Вr	Q 1 3	CI		
	Q 2		Q 6	Ме		Q10	н	Q 1 3	Вr		
	Q 2		Q 6	Εt		Q10	Ме	Q 1 4	Н		
	Q 2		Q 6	Ph		Q10	Εt	Q i 4	Ме		
	Q 2		Q 6	CI		Q10	Рh	Q14	Еt		
	Q 3		ରୁ ନ ରୁ ନ	B r		ຊ 1 0	C I	Q14	Рh		
	Q 3		Q 7	II		Q10	Вг	Q14	C l		
			Q 7	Ме		Q11	н	Q14	Вr		
	Q 3			Et		Qii	M e	Q15	Н		
	Q 3		Q 7			Q 1 1	E t	Q 1 5	Мe		
	Q 3		Q 7	Ph Cl		Q11	Рh	Q15	Et		
	Q 3		Q 7			Q11	Cl	Q15	Ρh		
	Q 4		Q 7	Вг		Q11	Br	Q15	C l		
	Q 4		Q 8				H	Q15	Br		
	Q 4		Q 8			Q12		Q16	H		
	Q 4		Q 8			Q12	Ме	Q16	Ме		
	Q.4		Q 8			Q12	Et	Q16	Et		
	Q 4	Br	Q8 - —	C 1		Q 1 2	P h	- Q 1 0		-	
[0169]					:	*Q18	Ме	Q 2 1	Вr	Q 2 5	Рh
【表8】						Q18	Εt	Q 2 2	H	Q 2 5	C 1
						Q18	Рh	Q 2 2	Ме	Q 2 5	Вr
_						Q18	Ci	Q 2 2	Εt	Q 2 6	Н
R² R³	Ŕ²	'R' ³	R²	R³		Q18	Вr	Q 2 2	Ρh	Q 2 6	Ме
						Q19	H	Q 2 2	Сl	Q 2 6	Εt
					30	Q19	Ме	Q 2 2	Вr	Q 2 6	Рh
Q16 Ph	Q 2 0	Ме	Q 2 3	Вг		Q19	Εt	Q 2 3	H	Q 2 6	CI
Q16 C1		Εt	Q 2 4	Н		Q19	Ph,	Q 2 3	Мe	Q 2 6	Вг
Q16 Br			Q 2 4			Q19		Q 2 3	Εt		
Q10 B1	Q 2 0		Q 2 4			Q19	Вr	Q 2 3			
Q17 Me			Q 2 4				H	Q 2 3	C I		
		H	Q 2 4				, ·				
Q17 Et		Ме	Q 2 4			[O 1	70】第	4 表			
			Q 2 5	H.		[01					
Q17 C1		Et	Q 2 5	Me		【化6					
Q17 Br		Рh	Q 2 5		* 40	I IL O	• ,				
Q18 H	Q 2 i	Cl	WZ 5	_ E	* 40			н	_		
	Ph	Me	آگ		H P	h—QI	Me O	P ³ ON S	NH		
[0172]	式中、R ² 及で	『R ³ は、以	下の表に	示す。		<u> </u>					

【0172】式中、R²及びR³は、以下の表に示す。 【0173】

【表 9】

13

R² R³

Me H

E't H

Ph H 50 Me Me

Me Cl
Me Br
Pr Me
Pr Cl
Pr Br
Bu Me

**Bu Cl

【0174】第 5 装【0175】

* 【化68】

【0176】式中、W及びVは、以下の表に示す。

※【表10】

[0177]

:1

*

w	·V	w	v	w	v	w	v
J 1	0	J 1 1	0		0	J 2 9	0
12	0	J 1 2	0	Ј21	O	J 1 0	S
13	Ю.	J 1 3	0	J 2 2	0	J 1 0	so
14	0	J 1 4	0	Ј 2 3	0	J 1 0	SOz
15	0	J 1 5	0	Ј24	0	J 1 0	ИИ
J 6	0	J 1 6	0	Ј 2 5	0	J 1 0	NM e
17	0	J 1 7	0	J 2 6	О		
J 8	0	J 18	0	J 2 7	0		
] 9	0	J 1 9	0	J 2 8	0		
-						•	

【0178】第 6 表

★【化69】

[0179]

【0180】式中、W-O-Wは、以下の表に示す。

[0181]

【表11】

Ј32 Ј33

J34

J35

w-o-w

【0182】第 7 表

[0183]

50 【化70】

J 3 0

J 3 1

【0184】式中、Wは、以下の表に示す。

[0185]

*【表12】

[0186]

w	w	w	w
J 2 7		J 4 5	J 5 0
J 2 9	J 4 1	J 4 6	J 5 1
J 3 6	J 4 2	J 4 7	J 5 2
јз7	J 4 3	J 4 8	Ј53
138	J 4 4	J 4 9	J 5 4
J 3 9	· ·		

*

[0187]第 8 表

[0188]

※【化71】

【0189】式中、Riは、以下の表に示す。

[0190]

【表13】

R¹

nーヘキシル

1ーヘキセニル

1-ヘキシニル

【0191】第 9 表

N-メチル-N-n-ヘキシルアミノ

[0192]

★nーヘキシルオキシ

n ーヘキシルチオ

nーヘキシルアミノ

2-ヘキセニルオキシ

【化72】

【0193】式中、Zは、以下の表に示す。

[0194]

【表14】

50

89

Z	2	Z	Z	z	Z
сНех	Q 3 1	Q 4 1	Q 5 1	Q 6 1	Q71
Q 2 7	Q32	Q42	Q 5 2	Q 6 2	Q72
Q 2 8	Q33	Q 4 3	Q 5 3	Q63	Q 7 3
UII	W34	Q44	Q 5 4	₩ 6 4	Q74
Q12	Q 3 5	Q45	Q 5 5	Q 6 5	Q 7 5
Q 1 4	Q36	Q46	Q 5 6	Q 6 6	Q 7 6
Q15	Q37	Q47	Q 5 7	Q 6 7	Q77
Q16	Q38	Q48	Q 5 8	Q 6 8	Q 7 8
Q 2 9	Q39	Q49	Q 5 9	Q 6 9	
Q30	Q40	Q 5 0	Q60	Q 7 0	

【0195】第 10 表

[0196]

*【化73】

[0197] 式中、R°、R°及びR°は、以下の表に示す。

※【0198】
【表15】

R*	R ^b R ^c		R°	Rъ	R۴
2 – M e	H	Н	4-Q79	Н	H
3 -M e	Н	H	2-0H	Н	H
4 -M e	H	Н	3-OH	H	H
2 – OM e	Н	Н	4 - OH	H	H
3 – OM e	H	Н	2 - F	н	Н
4 – OM e	H	Н	3 – F	H	H
2 - P h	H	H	4 - F	II	11
3 - P h	Н	H	2-C1	Н	H
4 – P h	Н	Н	3 - C 1	H	Н
4 - Q 1 1	1-1	Н	4 - C 1	Н	H
4-Q17	н	Н	2 – B r	Н	H
4-Q18	H	Н	3 – B r	H	H
4-Q45	Н	Н	4 – B r	H	H
4-Q13	Н	Н	3 - C F 3	H	Н
4-0Ph	H	Н			

Ж

【0199】第 11 表

【化74】

[0200]

【0201】式中、R*及びR*は、以下の表に示す。 10*【表16】 【0202】 *

> R. R۴ Rª Rъ Rь R° Ме Ме Q18 Q81 Н Мe Мe Q82 Ме Q14 Ме Мe Ме Q83 Ме Q45 E t Мe Ме Ме Q72 Q10 "Pr Мe Q13 Ме Q 7 Мe ⁱPr Ме OPh Ме Q84 Ме *B u Мe Мe Q 7 9 °P r Мe Q 8 5 Ме Ρh H Ме Q8 Ме °Hex Гb M e Q 9 Ме Q80 Мe Рh Εt Ме Q86 Ρh Μė "Pr P h Ме Q87 Q 1 Ме Ρh r q · Ме Q 2 Мe Q 8 8 ۲Bu Ρh 4 - P h - P h Мe Ме QЗ Ρh °P r Ме Q 1 1 Q 4 Мe Ρh ^cHex Q12 Ме Q 5 Ме Ρh Ρh Q17 Ме Q 6 Мe

【0203】第 12 麥

[0204]

※【化75】

Ж

【0205】式中、R®及びR®は、以下の表に示す。

★【表17】

[0206]

★40

R*	Rъ	R*	R ^b
Н	Н	°Hex	Н
Н	Ме	°Hex	Ме
H	^e Hex	^e Hex	°Hex
Н	Ρh	°Hex	Ρh
Ме	H	Рh	Η .
Ме	Ме	Ρh	Ме
Ме	°He x	Рh	°Hex

93 Рh Ме

Ρh Ρh

【0207】第 13 表

[0208]

*【化76】

【0209】式中、R°、Rb及びR°は、以下の表に示

%[0210] 【表18】

す。

· 3

· ※

R°	Rь	R°	Rª	Rъ	R
Н	Ме	Н	Q86	Ме	I
Ме	Ме	H	Q87	Ме	ŀ
Εt	Ме	H	Q88	Ме	F
^P r	Ме	H	4 - Ph - Ph	Ме	ŀ
i Pr	Ме	1:1	Q 1 1	Ме	ŀ
⁺B u	Ме	Н	Q12	Ме	ŀ
°P r	Ме	Н	Q17	Ме	ŀ
^c He x	Ме	Н	Q18	Ме	ŀ
Q80	Мe	Н	Q14	Ме	}
Рħ	Ме	Н	Q 4 5	Ме	ŀ
Q 1	Ме	Н	Q72	Ме	ŀ
Q 2	Ме	H	Q13	Ме	1
Q 3	Ме	Н	OP h	Ме	1
Q 4	Мe	H	Q79	Ме	1
Q 5	Ме	Н	Ph	H	1
Q 6	Ме	Н	Ρh	Мe]
Q81	Ме	Н	Ρh	Εt	ļ
Q82	Ме	H	Ρh	nP r	I
Q83	Ме	Н	Ph	i Pr	J
Q10	Ме	Н	Ρh	*B u	1
Q 7	Ме	Н	Ph	°P r	1
Q84	Ме	Н	Рh	Hex	1
Q 8 5	Ме	н	Ph	Рh	3

*【表19】

R°	Rъ	R°	R"	R ^b	R°
Q 8- Q 9	М е М е		P h	M e	M e

【0212】第 14 表

[0213]

[0211]

※【化77】

【0214】式中、W¹、W²、W³、W⁴、W⁵、W⁶、W⁷、W⁶及 * [0215] 【表20】 UN®は、以下の表に示す。

W.	W2	k3	W.	W ⁵	.We	W ⁷	As ·	hа
CII	CII	CII	С	CII	CII	CII	CII	С
С	CM e	NH	C	CH	CH	CH	СH	C
.C	СМе	NM e	С	CH	CH	СН	СН	С
С	CH	NH	Ç	CH	CH	СĦ	СH	С
C	CH	S	C	CH	CH	СH	CH	C
N	CH	N	С	СН	сн	CH	CH	C
С	СН	0	С	CH	CH	CH	СН	С
С	СН	CH	Ċ	CH	CH	СН	CH	N
С	N .	NH	С	СН	CH	СH	СH	С
С	N	NM e	C	CH	CH	CH	CH	С
N	N	N	С	СН	СĦ	СН	CH	C
N	СН	N	C	N	ĊН	N	СН	С
С	СН	Й	Ν	CH	CH	CH	N	С
С	СН	N	N	СН	CH	N	N	С
С	СМе	Ś	С	N	CCF_3	N	-*	N
С	СМе	S	С	N	СМе	N	-	N
С	СН	s	С	И	СН	N		Ň

"; 共有結合

【0216】第 15 表

[0217]

【化78】

【0218】式中、W¹、W²、W³、W⁴、W⁵、W⁶、W⁷、W⁶及 * 【0219】 UNW は、以下の表に示す。 *10 【表21】

M.z	Мз	li,3	Wa	Ņ ⁵	196	₩7	Ne	No
CH ₂	Ċ	CMe	С	СН	СН	СН	СН	С
CH₂	C	CH	C	СН	CH	CH	CH	С
NM e	С	CH	С	СН	CH	СН	CH	С
ΝĤ	С	СН	С	СН	CH	СH	CH	C
NM e	C	СМе	С	CII	CII	CH	CH	С
NH	С	СМе	С	СН	CH	СН	CH	C.
NH	С	СН	С	СН	CM e	СН	CH	С
NH	С	CH	С	СН	CBr	CH	C'H	C
NH	C	C.H	С	СН	CPh	CH	CH	Ċ
NM e	C	СН	C	СН	CM e	СН	CH	C
NM e	С	CH	Ç	СH	CBr	CH	CH	C
NM e	·C	СН	С	СН	CPh	СH	CH	С
S	·C	CM e	C	CH	CC1	CH	CH	C
S	C	СМе	C	СН	CH	CH	CH	С
s	·C	CH	С	CH	CH	СН	CH	С
s	С	CH	С	СН	CPh	СH	C.H	С
S	С	CM e	С	CH	CPh	СН	СН	С
0	С	СН	С	СН	СH	СН	C OM e	С
0	С	CM e	С	СН	CH	СН	CH	С
0	С	СН	С	CH	CH	сн	CH	С
0	С	СН	С	СН	C'Ph	СН	CH	С
0	С	СМе	С	СН	CPh	СН	CH	C
NM e	С	N	С	CH	CH	СН	CH	С

[0220]

43

※ ※【表22】

W z	₩2	Мз	₩ª	Åe.	Ae	₩7	Ma	Ma
ин	c	N	С	СН	СМе	СМе	сн	С
NM e	С	N	С	СН	СМе	СМе	CH	С
NH	С	N	С	СН	CPh	CH	CH	С
NM e	С	N	С	СН	СPh	CH	CH	C
NM e	С	N	С	СН	CH	CPh	СН	С
N .	С	0	С	СН	CPh	СН	СН	C
N	С	0	С	СН	CH	CPh	СH	С
N	С	0	С	CH	CM e	CH	СН	С
N	С	0	С	СН	СН	CM e	СН	С

99								100
N	С	s	С	СН	CPh	CH	CH	C
N ·	С	s	С	СН	СН	CP.h	CH	С
N	С	s	С	СH	CMe	CH	СН	С
N	С	S	С	СН	ÇН	СМе	СН	C
сн	C	CH	С	CH	CH	CH	СН	N
ЙH	C	N	С	Ν	СН	N	СН	С
NM e	Ü	Ν	C	Ν	сн	N	ĊН	C
N	C	CH	С	N	СН	СН	СН	N
N	c	СН	С	N	N	СН	СН	N
s	Ċ	СМе	N	N	CCF3	N		С
S	c	СМе	N	N	СМе	N	_	С
s	c	СН	N.	N	СН	N	_	С
~	•		•		•			

*; 共有結合

【0221】第 16 表

[0222]

*【化79】

A ₁	M _S	γз	Wa	W _s	Me	¥ ⁷	Me	M ₈
CH ₂	СН	СН	С	С	СН	СН	СH	С
СН	CH	CH2	C	С	CH	СН	CH	С
NM e	СН	СН	С	C.	CH	CH	СН	С
СН	СН	NM e	С	·C	ĊН	СН	СH	С
S	СН	СН	C	C	CH	СH	CH	С
СH	СН	s	С	С	СH	CH	CH	С
0	СН	CH	С	С	СH	CH	CH	С
СН	СН	0	С	С	СH	СН	СН	С
0	CH2	CH ₂	С	C	CH	СH	СН	С
CH ₂	CH2	0	С	С	CH	СН	СН	С
0	CH2	0	C	С	CH	СН	CH	С
NH	С	N	С	С	СH	CH	СН	С
NM e	С	N	С	С	СН	CH	СН	С
N	С	NM e	С	С	CH	СH	CH	С
N	С	0	C	С	CH	СH	СН	С
0	С	N	С	С	CH	CH	СН	С
N	С	S	С	С	CH	CH	CH	С
S	С	Ń	С	С	CH	СН	СH	С
. CH	СН	CH	С	С	CH	CH	СН	И

101								10	2
сн	СН	СН	N	С	CH	СH	CH	С	
NH	СН	Ν .	С	С	N	СН	N	С	
СН	СН	N	N	С	СН	CH	N	С	
СН	СH	N	N	C	СН	N	И	С	

【0225】第 17 表

*【化80】

[0226]

【0227】式中、\Y¹、\Y²、\Y³、\Y⁴、\Y°、\Y°、\Y°、\ **% [**0228] 【表24】 UW は、以下の表に示す。

M ,	As	Гуз	Wa	We	Ŋσ	₩ ^{7:}	Ws	ĥa
CH ₂	сн	сн	С	СН	C	СН	СН	C
сн	СН	CH2	С	CH	С	СН	СН	С
NM e	CH	CII	С	CII	С	CII	CII	С
СН	CH	NM e	С	CH	С	СН	СН	C
S	CH	CH	С	CH	С	CH	СН	С
СН	CH	s	С	CH	С	CH	CH	С
S	CH_2	CH2	С	CH	С	CH	CH	С
CH2	CH2	S	С	CH	С	CH	СН	С
O	СН	CH	С	CH	С	СН	СH	С
CH	СН	0	С	CH	С	СН	CH	С
0.	CH_2	CH2	С	CH	С	CH	СН	C
CH_2	CH2	0	С	CH	С	CH	CH	C.
0	CH ₂	0	С	СĤ	С	СH	СН	С
ΝH	С	N	С	CH	С	СH	СН	С
NM e	С	N	C	C.H	Ċ	CH	СН	С
N	C	NM e	C	CH	C	СĦ	СН	С
N	·C	0	С	CH	С	СH	CH	С
0	C	N	С	СH	С	СН	СH	С
N	С	S	С	СН	C	СН	CH	С
S	С	N	С	CH	C	СН	CH	С
СН	СH	CH	С	CH	С	СĦ	CH	N
CH	CH	CH	N	CH	С	СH	СН	С
NH	CH	N	С	N	·C	N	сн	С

[0229]

	★ ★ [表25]											
W1	Ns.	γз	₩ª	Мe	We	γγ	Мs	Мa				
СН	СН	N	N	СН	С	сн	N	С				
СН	СМе	N	N	СМе	С	CH	N	C .				

103								
СН	СН	N	N	СН	С	N	N	С
CH	СМе	N	Ν	CM e	С	N	N	С
СH	СPh	N	N	СМе	С	СН	Ν	С
$_{ m CH}$	CPh	И	И	CMe	С	N	N	C

【0230】第 18 表

* 【化81】

[0231]

【0232】式中、W¹、W²、W³、W⁴、W⁵、W⁶、W⁷及びW⁸ ※【0233】 は、以下の表に示す。 ※20 【表26】

Wı	M _S	Аз	Ma	W 2	/Ae	₩7	Ws
С	СН	СĦ	СН	СН	СН	СН	N
С	CH	CH	CH	N	CH	CH	CH
С	CH	CH	N	CH	CH	CH	СН
С	CH	CH	сн	CH	CH	N	CH
C	CH	C·H	CH	CH	N	СH	CH
С	СН	N	CH	CH	CH	CH	CH
С	N	CH	CH	CH	СН	CH	СН
С	CH	CH	СН	0	CH2	CH_2	0
С	CH	CH	СН	0	CH	CH	0
С	N	N	CH	CH	CH	CH	CH
С	СН	СH	СН	СН	N	N	CH
С	CH	CH	N	N	CH	CH	СH
С	СН	СH	СH	N	СH	СH	N
С	СН	CH	CH	СĦ	N	СH	N
C	СН	СH	СН	N	СН	N	СH
C	CH	СН	СН	CH	CH	N	N
С	CH	CH	CH	N	N	CH	СĦ
С	N	CH	N	N	CH	ĆH	N
Ν	СН	CH	S	СH	CH	CH	CH
С	СН	СН	C·H	S	CH	СН	NH
С	CH	CH	CH	s	CH	СH	NM e
С	СН	СН	СН	NН	СН	CH	S
С	СН	сн	СН	NM e	СН	CH	S

【0234】 ★ ★ [表27]

:)

	^	^	
1	"	n	

N	co	СН	СН	СН	СH	СН	СН
N	СН	сн	CO	CH	СН	СН	CH
c	СН	СН	CH	ИН	CO	CH	CH
С	СН	СН	СН	NM е	CO	СН	СН
С	СН	СН	СН	CH	CH	СО	NН
С	СН	СН	СН	CH	СH	CO	NM e
С	СН	СН	СН	NH	СН	СН	CO
С	СН	CH	СН	NM e	CH	СН	CÓ
С	СН	CH	СН	co	CH	СH	ИН
С	CH	CH	СН	CO	CH	ĊН	NM e
С	сн	ИН	CO	CH	CII	CII	CH
С	CH	NM e	CO	СН	CH	CH	CH
С	СН	CH	СН	CO	NH	C _. H	CH
С	CH	CH	CH	CO.	NM e	CH	СH
C	CH	CH	СН	CH	CH	ИН	co
С	CH	CH	CH	CH	CH	ИМ е	co
Ċ	CO	NH	СH	CH	CH	CH	CH
С	CQ	NM e	CH	СН	CH	CH	CH
С	NH	co	CH	CH	CH	CH	СН
С	NM e	CO	СH	CH	СН	CH	CH
С	СH	СН	СН	CH			СН
С	CH	CH	СH				СН
С	СН	CH	СН	CH	CO	ИН	СН

[0235]

* *【表28】

.W.	M ₅	Мз	Wa	We	W _{ie}	W²	Ms
С	СН	СН	сн	СН	со	NM e	СН
С	Ν	NH	co	СН	CH	CH	СH
С	N	NM e	CO	СH	CH	CH	СН
С	СН	СН	СН	CH	N	ИH	СО
С	СН	СН	СН	CH	N	NM e	СО
С	СН	СН	СН	co	NH	N	СН
С	СН	CH	CH	CO	NM е	N	СН

【0236】第 19 表

[0237]

【0238】式中、W¹、W²、W³、W⁴、W⁵、W⁶、W⁷及びW⁸ ★【0239】 は、以下の表に示す。 ★ 【表29】

107							
Wı	Νs	Wз	M-a	W ⁵	ha	Wa	As
СН	C	СН	сн	СН	сн	СН	N
СН	С	СН	СН	Ν	СН	СĦ	CH
СН	С	СН	N	СН	CH	CH	СН
СН	С	СН	СН	СН	CH	Ν	СН
СН	C	СH	СН	СН	N	CH	ĊН
СН	С	N	СН	СН	СН	CH	CH
СН	С	СН	CH	O	CH_2	CH2	0
СН	Ċ	СН	СН	0	CH	ĊН	0
СН	С	СН	CH	CH	N	N	СН
СН	С	CH	N	N	CII	CII	CII
,N	С	CH	СH	СН	CH	СН	И
N	C	CH	N	СН	CH	CH	CH
СН	С	СН	СН	N	CH	CH	N
N	С	N	CH	СН	СН	СH	CĤ
CH	С	СН	СН	CH	N	CH	N
СН	C	СН	СН	Ν	CH	N	CH
СH	С	N	N	СН	CH	СН	СН
СН	С	СН	СН	СH	СН	N	N
СН	C	CH	CH	N	N	CH	СН
N	С	N	CH	N	CH	CH	N
N	C	CII	N	CH	N	CH	N
N	C	CH	N	N	CH	N	СН
S	Ç	СH	ИИ	СН	СН	СН	CH

[0240]

* *【表30】

W×	M _S	Мз	₩4	Μs	lk _e	W ⁷	Me
S	С	CH	NM e	СН	СН	СН	СН
NΗ	С	CH	S	CH	СН	СH	CH
NM e	С	СН	S	CH	C _. H.	СH	СН
сн	Ö	СH	СH	ИН	CH	СН	S
СН	C	СH	CH	ИМ е	CH	СН	S
СН	С	CH	CH	S	СН	СН	ИН
СН	С	СĤ	СН	S	CH	СH	NM e
s	С	CM e	ИН	СН	СĦ	СН	СH
s	С	СМе	NM e	CH	CH	СH	C'H
CH	C	CO	NH	CH	СН	СH	СН
СН	С	CO	NM e	CH	CH	CH	CH
CH	C	CH	CH	ИН	CO	CH	СH
СН	C	CH	CH	NM e	CO	CH	ĊН
СН	С	CH	CH	CH	CH	CO	NH
СН	С	СĦ	CH	CH	CH	CO	N'M e
ИН	С	СН	CO	CH	CH	CH	СH
NМе	С	СH	CO	СН	СH	СН	СН
СО	С	CH	NН	СH	СH	CH	CH
CO	С	СH	NM e	CH	СH	СН	CH
CO	N	CH	CH	СН	СН	CH	CH

СН

CH

* *【表31】

109							
СН	C	NH	CO	CH	СН	CH	СН
СН	С	NM e	co	СН	СH	CH	СН
СН	С	CH	C.H	CO	ИН	СН	CH

[0241]

W 1	₩2	N ₂	₩ª	We	Me	M.s.	Ns
СН	С	СН	СH	СО	NM e	СН	СН
CH	C	СН	CH	CH	CH	ИН	СО
СН	С	сн	СН	СН	СН	NM e	СО
сн	Ν	CO	СН	СН	CH	CH	СН
СН	·C	СН	CH	CH	CO	ИИ	СН
CH	С	СН	СН	CH	co	NM e	CH
СН	С	СН	СН	СН	NΗ	CO	СH
СН	С	СН	CH	CH	NM е	CO	СH
co	N	N	CH	CH	СН	CH	СH
СН	С	СН	СH	СН	N	NH	CO
CH	C.	СН	СH	СН	N	NM e	CO

【0242】第 20 表

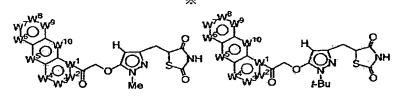
[0243]

※【化83】

NH

NMe N

Ν



СО

co

CH

CH

【0244】式中、W¹、W²、W³、W³、W³、W°、W°、W°、W°、 ★ 【0245】 W°及びW¹°は、以下の表に示す。 ★ 【表32】

С

 \mathbf{C}

СН

СН

СН

CH

W 1	W2	Мз	₩ *	γs	#e	Wz	We .	. W ⁹	M10
	сн	сн	СН	0	СН	СН	СН	СН	CH ₂
С	СН	СН	СН	CH2	CH	CH	CH	CH	0
С	СН	СН	СН	0	СН	СН	СH	СH	S
С	СĤ	СН	СН	S.	CH	СН	CH	СН	0
С	СН	СН	СН	S	СН	СН	CH	CH	S
С	СН	СН	СН	N	СН	СН	CH	СH	CH
С	CH	СН	СН	CH	СН	CH	CH	C.H	N
С	СН	СН	СН	N	СН	СН	CH	СН	N
С	СН	СН	СН	S	СH	СН	CH	CH	NH
С	СН	C'H	СН	S	СН	СН	СН	CH	NM e
С	СН	СН	СН	NH	СН	СH	CH	CH	S
С	СН	СН	СН	NM e	СН	СН	СН	CH	S
С	СН	СН	СН	0	СН	СН	CH	CH	NH
С	СН	СН	СН	NH	СН	СН	СН	CH	0
С	СН	СН	N	0	СН	СН	СH	CH	CH2

	111								112
·C	СН	СН	СН	0	N	СН	СН	CH	CH_2
С	сн	СН	СH	CH₂	СН	CH	СН	N	О
С	СН	сн	N	0	CH	СН	СН	CH	CO
С	СН	СН	СН	0	Ν	СH	CH	СН	CO
С	СН	СН	СН	CO	СН	СН	СН	N	0
С	СН	СН	СН	_*	СН	CH	CH	СH	CH ₂
C	СН	СН	СН	CH₂	СН	CH	CH	CH	-
С	СН	СН	СH	_	СН	CH	CH	СН	ИН

[0246]

10	【表33	3]			
Au	W ⁷	Wa	Αð	W10	
 	CII	CH	CH	NINA	

	ħ,	Ms	Ń×	W.	W	14.,	₩,	7-	n-	н	_
_	.c	СН	СН	сн	_	СН	СН	сн	СН	NM e	
					NH						
	С	ĆН	СН	СН	NM е	СН	СН	СН	CH		
											_

*; 具有結合

【0247】第 21 表

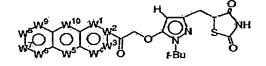
[0248]

【化84】

※【0249】式中、W¹、W²、W³、W⁴、W⁵、W⁶、W⁷、W⁶、 20 W⁶及びW¹⁰は、以下の表に示す。

【0250】 【表34】

We We Will Me



*

M.	M _S	Ma	₩ª	₩ ⁵	he	₩³	.ys	Na	#1,0
CH		СН	сн	0	сн	СН	СН	СН	CH ₂
СН	С	СН	СH	CH2	СН	СН	C.H	CH	0
СН	С	ΘН	СН	0	СН	СН	СН	CH	S
СН	С	СН	СН	S	СН	CH	CH	CH	0
ĊН	С	СН	СН	s	СН	СН	СН	СН	S
СН	С	СН	сн	N	CH	СH	СН	СН	СĦ
СН	С	СН	CH	СН	СН	CH	СH	СH	N
СН	С	СН	СН	N	СН	СН	СH	CH	N
сн	С	сн	сн	s	СН	СН	СН	СH	ИH
СН	С	СH	СН	s	CH	СН	CH	CH	NM e
ĊН	.C	СH	СН	NH	СН	CH	СН	CH	S
СН	С	ĊH	СН	NM e	СН	СН	СН	CH	S
СН	С	СН	СН	0	СН	СН	ĊH	CH	NH
сн	С	СH	CH	NH	СH	СН	CH	CH	0
СН	С	СН	N	0	СН	СН	CH	CH	Cℍ₂
N	С	СН	СН	CH2	СН	СН	СН	CH	0
СН	С	СН	СН	0	N	CH	CH	CH	CH_{2}
СН	С	СН	СН	CH2	CH	ĊH	СН	N	0

11	3							1	14
СН	С	СН	N	0	CH	СН	СН	CH	CO
								сн	
								CH	
								N	
								СH	

[0251]

*	*	【表 3	5]

W,	W2	Мз	M.÷	ųs	Me	W	Ma	A _a	W10
СН	C	СН	СН	СН₂	СН	СН	сн	СН	_
СН	С	СН	СН	_	СĤ	СН	СН	СН	NH
СН	C	СĦ	СН	_	CH	СН	СH	СH	NM e
сн	С	СН	СН	NH	CH	СH	CH	СН	_
сн	С	СН	СН	NM e	CH	СH	СН	СН	_
СН	С	СМе	N	O	CH	СН	CH	CH	ÇO
CH	С	СМе	N	0	CH	СH	СМе	CH	co
				•					

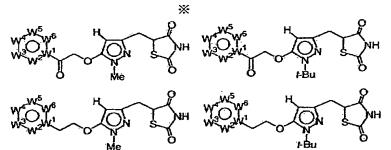
*; 共有結合

【0252】第 22 表

20※【化85】

[0253]

·)



【0254】式中、W¹、W²、W²、W²、W³、W⁵及びW⁶は、以下 30★【0255】 の表に示す。 ★ 【表36】

Α,	₩s	Жз	W4	Me	Ae	
С	СН	СН	сн	СН	СН	
С	CEt	СН	СН	СH	CH	
С	СH	CEt	СН	CH	CH	
С	CH	СН	CEt	CH	CH	
С	C i P r	CH	СН	CH	СН	
С	CH	C'Pr	СН	СН	CH	•
С	CH	СН	C'Pr	СH	CH	
С	C*B u	СН	СН	CH	CH	
С	CH	C [⋆] B u	ÇН	CH	CH	
С	CH	CH	C * B u	СН	СН	
С	CF	CH	CH	CH	CH	
С	CH	CF	CH	CH	CH	
С	CBr	CH	CH	CH	CH	
С	CH	СВг	CH	CH	CH	
С	COBn	CH	CH	CH	СН	
С	CH	COBn	СН	CH	CH	

. 1	15			•	116
С	CH	CH	COBn	CH	СН
. c	COPh	СН	СН	CH	CH
С	СН	COPh	СН	CH	CH
С	CH .	СН	COPh	CH	СН
С	CPh	СН	CH	CH	CH
С	СН	CPh	СН	CH	CH
C	CH	CH	CPh	CH	CH

* *【表37】

[0256]

W 3	Ws.	M.s.	₩-1	Αż	M.c.	
	CNH ₂	СН	CH	СН	СН	
c	CH	CNH ₂	СН	СН	СН	
c	СН	ĊН	CNH2	СН	сн	
С	CNM e 2	СН	СН	СН	сн	
C	СН	CNM e 2	СН	CH	CH	
С	CNO ₂	СН	СН	CH	CH	
C	СН	СН	CNO2	СН	СĦ	
С	CCN	СН	CH	CH	СН	
С	CH	CCN	CH	CH	CH	
С	СН	CH	CCN	СH	CH	
С	CM e	СPh	CH	CH	CH	
C	CM e	CH	CPh	CH	СН	
С	СМе	CH	CH	CP h	СĦ	
С	CM e	CH	CH	CH	CPh	
С	CPh	CM e	CH	CH	CH	
С	CH	СМе	CPh	CH	CH	
С	CH	C _. M e	CH	СPh	CH	
С	СН	СМе	CH	CH	СРһ	

СМе

СМе

СМе

CM e

CH

CH

CH

СН

СН

CPh

CH

ÇН

CH

CH

CPh

CH

CH

СН

СМе

CPh

С

C

С

С

С

CH

CH

CH

СМе

CPh

[0257]

	※ ※【表38】							
M,	Μs	Wa	W4	¥ 5	Me			
	СМе	сн	СМе	СН	СН			
С	CM.e	СH	СН	CM e	CH			
С	СМе	СH	CH	CH	СМе			
С	СН	CM e	CM e	CH	СН			
С	СН	СМе	CH	CM e	CH			
С	СОМе	C OM e	СН	CH	CH			
С	COM e	CH	COM e	СН	CH			
С	C OM e	СН	CH	COMe	CH			
С	COMe	СĦ	CH	CH	COMe			
Ç	CH	COM e	ОМ е	CH	CH			

1	.17					118
С	СН	COM e	СН	COMe	СĦ	
N	СН	CH	СН	CH	CO	
N	СРh	СН	CH	CH	CO	
N	СН	СРh	CH	CH	CO	
· N	СН	СН	CPh	CH	СО	
N	СН	CH	CH	CPh	CO	
Ν	CMe	СН	CH	CH	ငပ	
N	СН	СМе	СН	CH	CO	
N	ÇН	СН	СМе	сн	CO	
И	СН	СН	СН	СМе	co	
Ν	CCN	CH	CH	CH	CO	
N	сн	CCN	CH	CH	CO	
N	CH	CH	CCN	CH	СО	
						<u> </u>

[0258]

*	*	【表3	9 J
---	---	-----	-----

Mı	As	уŝ	y4	.¥2	Me
N	сн	СН	CH.	CCN	CO
N	СН	CH	CO	CH	СН
С	N	CH	CMe	CH	CH
С	N	CH	CH	СМе	CH
С	N	CII	CII	CII	СМе
ပ	CH	N	СН	CM e	CH
C	CH	N	CH	СН	СМе
С	CH	CM ė	N	СН	CH
С	N	CEt	CH	CH	CH
С	N	CH	CEt	CH	CH
С	N	CH	CH	CEt	СН
С	N	CH	СН	СН	CEt
С	CEt	N	CH	CH	СН
С	CH	N	CEt	CH	CH
Ç	CH	N	CH	CEt	СН
С	CH	N	CH	.C H	CEt
Ċ	CEt	CH	N	CH	CH
С	СН	CEt	N	СН	CH
С	Ν	CH.	CCI	CH	CH
С	N	СН	CH	CCI	СН
С	N	СН	СН	CH	CCI
С	СН	N	СН	CH	CCl
С	CCI	СН	N	СН	СН

[0259]

Ж	×	【表 4	n I
~	~	144.4	~ 1

W 1	₩ ²	үз	Ma	Ņε	Me	
С	СН	CCI	N	СН	СН	
С	N	CF	CH	CH	СН	
С	N	CH	CF	CH	CH	
С	N	CH	СН	CF	CH	

1	19				120
С	И	CH	CH	CH	CF
С	СН	N	CF	CH	сн
С	СН	N	СН	CF	СН
С	CH	N	СН	CH	CF
С	CF	СН	N	СН	СН
С	СН	CF	N	CH	СН
С	N	COMe	CH	СН	СН
С	N	CH	СОМе	CH	СН
С	N	СН	CH	COM e	CH
·C	N	СН	CH	CH	C OM e
C	СН	Ν	COM e	СН	CH
С	CH	N	CH	COMe	СН
С	сн	N	CH	CH	COM e
С	СН	N	CH	COPh	CH
С	СН	N	CH	CH	COPh
С	COPh	CH	N	CH	CH
C	СH	COPh	N	CH	CH
С	N	COBn	CH	CH	СН
С	N	СН	COBn	СH	СН

[0260]

* *【表41】

W1	₩2	ψз	W4	W2	Me
.C	N	СН	сн	COBn	СН
С	N	СН	CH	CH	COBn
С	COBn	N	СH	CH	СН
С	C.H	N	COBn	CH	CH
С	СН	N	СН	COBn	CH
С	СН	N	CH	CH	COBn
С	COBn	СН	N	СН	СН
С	СН	COBn	N	C'H	сн
С	N	CPh	CH	CH	CH
Ċ	C OM e	СН	N	CH	CH
С	СН	СОМе	N	CH	CH
C	N	COPh	CH	CH	CH
С	N	СН	COPh	CH	CH
C	N	СН	СH	COPh	C.H
С	N	СН	CH	CH	COPh
С	СН	N	COPh	CH	C.H
C	N	СН	CPh	CH	CH
С	N	CH	СH	CPh	CH
С	N	CH	СH	СН	CPh
С	CPh	N	CH	CH	CH
С	СН	N	CPh	CH	CH
С	CH	N	СH	CPh	CH
С	СН	N	СН	СН	CPh

121		21			122
M3	As	WЗ	₩ª	₩ ⁵	Μe
c	CPh	СН	N	СН	СН
С	СН	CPh	N	СН	СН
С	N	CCN	CH	CH	СН
С	N	СН	CCN	CH	СН
С	Ν	CH	СH	CCN	CH
С	N	CH	СН	СН	CCN
С	CCN	И	CH	CH	CH
·C	СН	И	CCN	СН	CH
С	CII	N	CII	CCN	CII
С	сн	N	CH	СН	CCN
С	CCN	CH	N	CH.	он
C	СН	CCN	N	CH	CH
C	N	СН	CH	N	CH

【0262】第 23 表

[0263]

*【化86】

[0264]

. }

123

【0265】式中、RP及びRPは、以下の表に示す。

[0266]

(....)

*【表43】

	•	•			
R°	R ^b	R°	R*	R*	Rъ
н	Ме	Q 8 1	Ме	Q18	Ме
Ме	Ме	Q82	Ме	Q14	Ме
Εt	Ме	Q83	Ме	Q45	Мe
"Pr	M e	Q 1 0	Ме	Q72	M e
'Pr	Ме	Q 7	Ме	Q13	Ме
*B u	Мe	Q84	Ме	ОРh	Ме
°P r	Ме	Q85	Мe	Q79	M⁻e
c Hex	Ме	Q 8	Ме	Ρh	H
Q80	Мe	Q 9	Ме	Ρħ	Ме
Рh	Ме	Q86	Ме	Ρh	Εt
Q 1	Ме	Q87	Ме	Рh	"Pr
Q 2	Ме	Q 8 8	Мe	Ρh	¹Pr
.Q 3	Ме	4 - Ph - Ph	Ме	Ρh	⁺B u
Q 4	Ме	Q 1 1	Ме	Ρħ	°P r
Q 5	Ме	Q12	Ме	Ρħ	°Hex
Q 6	Ме	Q17	Ме	Ρh	Ρh

【0267】本発明の前記式(I)で表される化合物 は、チアゾリジン環又はオキサゾリジン環上に酸性水素 を有する。更に置換基乙が複素環芳香族基や複素脂環式 基を表す時、場合によっては塩基性窒素を有するものも ある。これらの化合物は所望によりそれぞれ適宜の塩基 又は酸を用いて薬理学的に許容しうる無毒性の塩とする こともできる。式(1)で表される化合物は、遊離の形 でも、又その薬理学的に許容しうる塩のいずれでも本発 明の目的に用いることができる。かかる塩基の塩として は例えば、アルカリ金属塩(リチウム塩、ナトリウム 塩、カリウム塩など)、アルカリ土類金属塩(カルシウ ム塩、マグネシウム塩、など)、アルミニウム塩、未置 換又はメチル、エチルあるいはベンジル基で置換されて いてもよいアンモニウム塩、有機アミン塩(メチルアミ ン塩、エチルアミン塩、ジメチルアミン塩、ジエチルア ミン塩、トリメチルアミン塩、トリエチルアミン塩、シ クロヘキシルアミン塩、エチレンジアミン塩、ビシクロ ヘキシルアミン塩、エタノールアミン塩、ジエタノール アミン塩、トリエタノールアミン塩、ピペラジン塩、ジ ベンジルピペリジン塩、デヒドロアビエチルアミン塩、 N, N' -ビスデヒドロアビエチルアミン塩、ベンザチ ン (N, N' -ジベンジルエチレンジアミン) 塩、グル カミン塩、メグルミン (N-メチルグルカミン) 塩、ベ ネタミン (N-ベンジルフェネチルアミン) 塩、トロメ タミン(2-アミノー2-ヒドロキシメチルー1,3-プロパンジオール)塩、コリン塩、プロカイン塩)、塩 基性アミノ酸塩(リジン塩、オルニチン塩、アルギニン 塩など)、ピリジン塩、コリジン塩、キノリン塩があげ られ、酸付加塩の例としては、例えば鉱酸塩(塩酸塩、 臭化水素酸塩、硫酸塩、硫酸水素塩、硝酸塩、リン酸 塩、リン酸水素塩、リン酸二水素塩など)、有機酸塩 (ぎ酸塩、酢酸塩、プロピオン酸塩、こはく酸塩、マロ ン酸塩、シュウ酸塩、マレイン酸塩、フマール酸塩、り んご酸塩、クエン酸塩、酒石酸塩、乳酸塩、グルタミン 酸塩、アスパラギン酸塩、ピクリン酸塩、炭酸塩な ど)、スルホン酸塩(メタンスルホン酸塩、ベンゼンス ルホン酸塩、トルエンスルホン酸塩など)をあげること ができる。これらの塩はいずれもそれぞれ公知の手段に より製造することができる。

[0268]

【発明の実施の形態】

【0269】式(I)で表される化合物であるピラゾール系チアゾリジン類は、下記の合成法に従って製造される。

【0270】製造に用いられる反応溶媒としては、当該 40 反応条件下において安定であり、かつ不活性で反応を妨 げないものが望ましい。かかる溶媒としては、水、アル コール類(例えばメタノール、エタノール、プロパノー ルやブタノールやオクタノールなど)、セロソルブ類 (例えばメトキシエタノールやエトキシエタノールな ど)、非プロトン性極性有機溶媒類(例えばジメチルホ ルムアミド、ジメチルスルホキシド、ジメチルアセタミ ド、テトラメチルウレア、スルホラン、N,N-ジメチルイ ミグゾリジノンなど)、エーテル類(例えばジエチルエ ーテル、ジイソプロピルエーテル、テトラヒドロフラン やジオキサンなど)、脂肪族炭化水素類(例えばペンタ ン、nーへキサン、cーへキサン、オクタン、デカリン、石油エーテルなど)、芳香族炭化水素類(ベンゼン、クロロベンゼン、ニトロベンゼン、トルエン、キシレンやテトラリンなど)、ハロゲン系炭化水素類(例えばクロロホルム、ジクロロメタンやジクロロエタンなど)、ケトン類(アセトン、メチルエチルケトンやメチルブチルケトンなど)、低級脂肪族酸エステル(例えば酢酸メチル、酢酸エチルやプロピオン酸メチルなど)、アルコキシアルカン類(例えばジメトキシエタン、ジエトキシエタンなど)およびアセトニトリルなどの溶媒が*10

125

*挙げられる。これらの溶媒は反応の起こりやすさに従って適宜選択され、単一あるいは混合して用いられる。又場合によっては適当な脱水剤や乾燥剤を用いて非水溶媒として用いられる。以上述べた溶媒は本発明を実施する際の一例であって、本発明はこれらの条件に限定されるものではない。

【0271】製法1

[0272]

【化88】

【O 2 7 3】 [式中、R¹、R²、R³、R⁶、X¹及びX²は前記 と同じ意味を表す。R⁶は、水素原子又はアミドの保護基 (例えば、Tr・トリチル等)を表す。]

(II)

【0274】式(I)中、R*及びR*が一緒になって結合を表す化合物、すなわち式(I-1)で表される化合物は、式(II)で表される化合物と式(VI)で表される化合物を脱水縮合させることによって得ることができる。式(VI)で表される化合物は周知の化合物であるか、又は、J. Prakt. Chem., vol. 2, P253(1909)、J. Prakt. Chem., vol. 3, P45(1919)、Chem. Ber. vol. 118, P774(1985)やドイツ公開特許DE-3045059号に記載の方法により合成してこの反応に供することができる。又R*が水素である式(VI)で表される化合物は、公知の手段を用いて、そのチアゾリジン環又はオキサゾリジン環上の3位の酸性水素を適当な置換基(例えば「r:トリチルなど)で保護した後にこの反応に供することもできる。

【0275】この反応は通常適当な有機溶媒中において 塩基や酸の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては、 アルコール類、セロソルブ類、非プロトン性極性有機溶 媒類、エーテル類、芳香族炭化水素類、ハロゲン系炭化 水素類、アルコキシアルカン類およびアセトニトリルな どの溶媒が挙げられる。

· ` ` }

【0276】かかる塩基や酸の例としては、有機アミン 40 類 (例えばジメチルアミン、ジエチルアミン、ジイソプ※

(1-1)
※ロピルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、トリメチルアミン、トリエチルアミン、ピペリジン、ピペラジ
20 ン、ピロリジン、モルフォリン、ピリジン、メタノールアミンやエタノールアミンなど)、金属アルコキシド類(例えばナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、リチウムイソプロポキシドなど)、無機アルカリ金属塩(例えば炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム、水素化ナトリウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウムなど)、有機酸(例えば酢酸、トリクロロ酢酸やトリフルオロ酢酸など)、無機酸(リン酸など)などが挙げられ、これらは反応の起こり

【0277】この反応は又適当な脱水剤、例えばモレキュラーシブスや無水硫酸ナトリウムなどを用いたり、ディーンスターク管を使用して、反応により生じる水を反応系外に共沸留去することによって促進することもできる。

やすさに従って適宜選択して用いられる。

【0278】この反応は通常0℃から反応に用いた溶媒 の沸点の範囲で行なわれ、好ましくは20℃ \sim 120℃ で行なう。反応時間は通常05 \sim 30時間である。

【0279】製法2

[0280]

[化89]

【0281】 [式中、R¹、R²、R³及びR⁶は前記と同じ意 味を表す。R¹⁰は、メチル、エチル、nープロピル、i -プロピル、n -プチル及び t -プチル等の C_1 - C_4 アル 50 キルを表す。H a 1 は、塩素原子、臭素原子又はヨウ素

原子を表す。〕

.

【0282】式(I)中、 R^4 及び R^7 がHであり、 X^1 がSを、 X^2 がNHを表す化合物、すなわち式(I-2e)(R^4 、 R^7 =H、 X^1 =S、 X^2 =NH)で表される化合物は、式(VII)で表されるハロカルボン酸エステルにチオウレアを反応させることによって得ることができる。

【0283】この反応は通常適当な有機溶媒中において 塩基や酸の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては、 アルコール類、セロソルブ類や非プロトン性極性有機溶 媒類などの溶媒が挙げられ、好ましくはスルホランが用 いられる。

【0284】この反応は通常0℃から反応に用いた溶媒 の沸点の範囲で行なわれるが、好ましくは50℃~15 0℃で行なう。反応時間は通常0.5~10時間であ * ***る。**

【0285】又本反応の進行に伴いハロゲン化水素が副生するが、適当な塩基を用いてこれを捕捉して反応を促進することもできる。かかる塩基の例としては、有機アミン類(例えばジメチルアミン、ジエチルアミン、ジイソプロピルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、トリメチルアミン、トリエチルアミン、ピペリジン、ピペラジン、ピロリジン、モルフォリン、ピリジン、メタノールアミンやエタノールアミンなど)や無機アルカリ金属10塩(例えば酢酸ナトリウム、酢酸カリウムなど)が挙げられる。

128

【0286】製法3

[0287]

[化90]

【0288】 [式中、R¹、R²、R³、R⁶、R¹^o及びHal は前記と同じ意味を表す。]

【0289】式(1)中、R*及びR7がHであり、X¹、X²が共にSを表す化合物、すなわち式(I-2b)(R⁴、R⁷=H、X¹、X²=S)で表される化合物は、式(VII)で表されるハロカルボン酸エステルにアンセニウムジチオカルバメートを反応させ、次いで酸で処理することによっても得ることができる。

【0290】この反応は通常、水や適当な有機溶媒中、 又はこれらの混合溶媒中において行なわれる。かかる溶 媒としては、アルコール類、セロソルブ類や非プロトン 性極性有機溶媒類などの溶媒が挙げらる。

【0291】この反応は通常-10℃~50℃、好ましくは0℃~30℃の範囲で行なわれ、反応時間は通常 0 5~50時間である。

【0292】又本反応の進行に伴いハロゲン化水素が副※

※生するが、適当な塩基を用いてこれを捕捉して反応を促進することもできる。かかる塩基の例としては、有機アミン類(例えばジメチルアミン、ジエチルアミン、ジイソプロピルアミン、トリメチルアミン、トリエチルアミン、ピペリジン、ピペラジン、ピロリジン、モルフォリン、ピリジン、メタノールアミンやエタノールアミンなど)や無機アルカリ金属塩(例えば炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、酢酸ナトリカムや酢酸カリウムなど)が挙げられる。

【0293】得られた付加物を、系中において酸(例えば塩酸など)で処理して、式(I-2b)で表される化合物を得る。

【0294】製法4

[0295]

【化91】

【0296】 [式中、R¹、R²、R⁵、R⁶、R¹^o及びHal は前記と同じ意味を表す。]

【0297】式(I)中、R*及びR*がHであり、X*が S、X*がOを表す化合物、すなわち式(I-2a) (R*、R* =H、X*=S、X*=0)で表される化合物は、式(VII)で表 されるハロカルボン酸エステルに、アルカリチオシアナ ート (例えばチオシアン酸カリウムやチオシアン酸ナト リウム)を反応させることによって、式(VIII)で表さ れる化合物を得て、これを酸で処理することによっても 得ることができる。

【0298】この反応は通常適当な有機溶媒中において 行なわれる。かかる溶媒としては、非プロトン性極性有 機溶媒類などの溶媒が挙げられる。 * 【0299】この反応は通常50℃~150℃、好ましくは80℃~120℃で行なわれ、反応時間は通常0...5~10時間である。

【0300】式(VIII)で表される化合物は単離するか、又は取り出すことなく反応系中で次の酸処理を行ない、目的とする式(I-2a)で表される化合物を得る。ここで用いられる酸は例えば塩酸であり、アルコール類や非プロトン性極性有機溶媒中において行なわれる。この反応は $50\%\sim150\%$ 、好ましくは $70\%\sim100\%$ で行なわれ、反応時間は通常 $5\sim50$ 時間である。

【0301】製法5

[0302]

【化92】

【0303】 {式中、R¹、R²、R³、R⁴、R⁶、R⁷、R⁹、X¹、X²及びHalは前記と同じ意味を表す。】

: 3

【0304】式(I)中、R*及びR^Tが一緒になって結合を表す化合物を除く化合物、すなわち式(I-2)で表される化合物は、式(IX)で表されるハロメチルピラゾールと式(VI)で表される化合物を反応させることによっても得ることができる。式(VI)で表される化合物は周知の化合物であるか、又はUkr Khim Zh., vol. 16, P545(1950)、J. Med. Chem., vol. 34, P1538(1991)、J. Prakt. Chem., vol. 279, P259(1909)、ibid vol. 2, 99, P56(1919)や日本特開昭59-216882号公報に記載の方法により合成してこの反応に供することもできる。又R[®]が水素である式(VI)で表される化合物は、公知の手段を用いて、その酸性水素を適当な置換基(例えばTr:トリチルなど)で保護した後にこの反応に供することが望ましい。

【0305】この反応は通常適当な有機溶媒中において 塩基の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては、非プロトン性極性有機溶媒類、エーテル類やアルコキシアル カン類などが挙げられ、かかる塩基の例としては、アルカリ金属アミド類(例えばナトリウムアミドやカリウム

30 アミドなと)などの強塩基が挙げられ、これらは反応の 起こりやすさに従って適宜選択して用いられる。

【0306】さらにこの反応は、J. Amer. Chem. Soc., vol. 87, P4588 (1965) やJ. Med. Chem., vol. 34, P15 38 (1991) に記載の方法に準じて行うこともできる。この場合は通常、窒素のような不活性ガス雰囲気下において、ジメチルホルムアミドのような非プロトン性極性有機溶媒類中において式 (VI) で表される化合物とマグネシウムメチルカーボネートを反応させてキレートを形成し、これに式 (IX) で表されるハロメチルピラゾールを反応させて、式 (I-2) で表される化合物を得ることができる。この反応は通常 $20\% \sim 150\%$ 、好ましくは $70\% \sim 100\%$ にて行なう。反応時間は用いる基質により増減するが、通常、キレート形成に $0.5\% \sim 2$ 時間、ハロメチルピラゾールとの反応に $0.5\% \sim 5$ 時間である。

【0307】このようにして得られた式(I-2)で表される化合物は、場合によっては公知の適当な方法により

「アゾリジン環の3位のアミド基を脱保護することができる。かかる方法としては、R⁹がTr:トリチルの場合は、トリフルオロ酢酸やトリクロロ酢酸などの有機酸

か、塩酸や硫酸のような無機酸を用いる。この反応は、 無溶媒で行なうか、あるいはテトラヒドロフランやジオ キサンのようなエーテル類、クロロホルムやジクロロメ タンのようなハロゲン化溶媒類などの溶媒中において、 0℃~100℃、好ましくは10℃~50℃で0.1~* *5時間で行なう。 【0308】製法6 【0309】 【化93】

$$\begin{array}{c|c}
R^3 & R^4 & Z-W-V-W-R^{12}(XI) & R^3 & R^4 & R^4 & R^5 \\
R^3 & Z-W-V-W-V & R^{12}(XI) & R^5 &$$

 $(X-1;Y=CR^6R^7)$ and $R^4,R^7=b$ ond $X-2;Y=CR^6R^7$ and $R^4,R^7=H$)

(I-1a;Y= CR^6R^7 and R^4 , R^7 =bond I-2a;Y= CR^6R^7 and R^4 , R^7 =H R^9 ≠H)

(I-1a;Y=CR⁶R⁷and R⁴,R⁷=bond I-2a;Y=CR⁶R⁷and R⁴,R⁷=H R⁹=H)

【0310】〔式中、R²、R³、R⁴、R³、V、W、Y及びZは前記と同じ意味を表す。R¹²は、当該反応における求核置換の際の適当な脱離基を表し、かかる例としては、例えばクロル、プロム、ヨード等のハロゲン、及びpートルエンスルホニルオキシ、ベンゼンスルホニルオキシ、メタンスルホニルオキシ等の芳香族又は脂肪族スルホニルオキシ基が挙げられる。〕

【0311】式(I)で表される化合物のうち、R¹が-V-W-Zを表し、WがCOCH₂である化合物は、例えば一般式(XI)で表される化合物に代えて、Z-COCH₂-Hal(W-COCH₂、R¹²=Hal、Z、Halは上記において説明される置換基を表す。)で表される化合物を用いて得ることができる。かかる化合物は公知であり市販入手可能であるものを用いるか、公知の方法を用いて得ることができる。

•

(例えばZがピロール:英国公開特許1107677号、Zがオキサゾール、チアゾール:日本特開昭61-85372号、トリアゾール:米国特許4167626号など)。あるいはZ-COCHa (例えばZがフラン:Bull. Soc. Chim. Fr., P1760(1973)、Zがチオフェン:Tetrahedron、29(2)、P413(1973)、Zがピロール:J. Heterocyclic Chem., 27(5)、P1209(1990)、Zがピラゾール:Bull. Soc. Chim. Fr., P540(1988)、ibid., P318(1987)、J. Heterocyclic Chem., 23(1)、P275(1986)、Arch. Pharm., 316(7)、P608(1983)、Synlett., (7)、P483(1991)、Zがイミダゾール:J. Heterocyclic Chem., 17(8)、P1723(1980)、Zがトリア

ゾール: J. Chem. Soc. C(20), P2005(1976)、Heterocy

cles, 26(3), P745(1987)など)を出発原料として、公

知の適当なハロゲン化方法 (例えば日本公開特許昭61-8 50

5372号に記載の方法など)を用いてハロゲン化しても得ることができる。更にはZ-CO2R'(R'は低級アルキルや 置換又は未置換ベンジル、例えばZがチオフェン: Z. Ch em., 9(1), P22(1969)、Synth. Commun., 20(16), P2537(1990)、Zがピロール: J. Org. Chem., 55(15), P4735(1990)、Chem. Pharm. Bull., 17(3), P582(1969)、Zがイミダゾール: 欧州公開特許506194号、Zがピラゾールやトリアゾール: Chem. Ber., 117(3), P1194(1984))を出発原料として、公知の適当な還元一酸化反応(例えば水素化ジイソプチルアルミニウム還元とそれに続く二酸化マンガン酸化など)によりZ-CHOを得て、これを例えばTetrahedron Letters, P4661(1972)に記載の方法を用いてZ-COCH2-halに誘導することもできる。

【0312】式(I)で表される化合物のうち、R¹が-O-W-N(R⁹)-Zを表し、WがCH₂CH₂である化合物は、例えば一般式(XI)で表される化合物のうち、Z-N(R⁶)-CH₂CH₂ -R¹²(W=CH₂CH₂、R¹²は上記において説明される置換 40 基を表す)で表される化合物を用いて得ることができる。かかる化合物は公知であり、市販入手可能であるものを用いるか、公知の方法、例えばJ. Med. Chem., 1994, vol. 37, P3980に記載の方法に準じて得ることができる。

【0313】式(1)で表される化合物は、式(X)で表される化合物の水酸基、チオール基又はアミノ基を、式(XI)で表される化合物と水核置換反応させることによっても得ることができる。式(X)で表される化合物は、R⁹の水素が適当な置換基(例えばTr:トリチルなど)で保護されていることが望ましい。

【0314】この反応は通常適当な有機溶媒中において 塩基の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては、非プロトン性極性有機溶媒類、エーテル類、芳香族炭化水素 類、ハロゲン系炭化水素類、アルコキシアルカン類およ びアセトニトリルなどの溶媒が挙げられる。

【0315】かかる塩基の例としては、有機アミン類(例えばジメチルアミン、ジエチルアミン、ジイソプロピルアミン、ドリメチルアミン、トリエチルアミン、ピペリジン、ピペラジン、ピロリジン、モルフォリン、ピリジン、メタノールアミ 10ンやエタノールアミンなど)、Acid Captor H: 3,1-ジヒドロ-2H-ピリド〔1,2-a〕ピリミジン-2-オンやAcid Captor 9M: 9-メチル-3,4-ジヒドロ-2H-ピリド〔1,2-a〕ピリミジン-2-オンなど金属アルコキシド類(例えばナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、リチウムイソプロポキシドやカリウム tーブトキシドなど)や無機アルカリ金属塩(例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム、水素化ナトリウム、酢酸ナトリウム、酢酸カリウムなど)やアル*20

*カリ金属アミド (例えばナトリウムアミドなど) などが 挙げられ、これらは反応の起こりやすさに従って適宜選 択して用いられる。

134

【0316】この反応は通常-20℃から反応に用いた 溶媒の沸点の範囲で行なわれ、好ましくは20℃~15 0℃で行なう。反応時間は通常0.5~30時間である。

【0317】このようにして得られた化合物のうち、式 (XVIII)で表されるチアゾリジン環部に保護基を施した 化合物は、T. W. Greene、P. G. M. Wuts "Protective Groups in Organic Synthesis" (1991)に記載の方法に 準じるか、あるいは製法5で述べた方法によりチアゾリジン環の3位のアミド基を脱保護することにより式(I)で示される化合物に導くことができる。

【0318】次に本発明化合物を合成する際の中間体の製造法について説明する。

【0319】製法7

[0320]

【化94】

50

【0321】 [式中、R²、R³、R⁶、R¹²、V、W、及びZは 前記と同じ意味を表す。

【0322】R¹³はC₁-C₇アルキル基、又はメトキシ基や エトキシ基により置換を受けていてもよいベンジル基を あらわす。〕

【0323】式(II)で表される化合物中、R^eが水素の ものは、式(V)で表されるピラゾールカルボン酸エス テルを出発原料位として合成することができる。すなわち、化合物 (V) のピラゾールに直結した水酸基、チオール基又はアミノ基(VH、V=O、S、NR®)を、式(XI)で表される化合物と求核置換反応させることにより、式(IV)で表される化合物が合成される。化合物(IV)のカルボン酸エステル基を還元して、式(III)で表される化合物が合成される。化合物(III)は、そのヒドロ

キシメチル基を酸化することによって、式(II)で表される化合物へ導くことができる。

135

【0324】式(V)で表されるピラゾールカルボン酸 エステル類のうち、VHが水酸基を表す化合物は、例え If. (R2=H, R3=H):Chem. Pharm. Bull., vol. 31(4), P 1228(1983), (R2=H, R3=Ph):Can J. Chem., vol. 55 (1), P145(1977), (R²=1-Me, R³=H): J. Heterocyclic C hem., vol. 30(4), P1097(1993)、日本特開昭63-185964 号公報、Chem. Pharm. Bull., vol. 31(4), P1228(198 3)、Chem. Ber., vol. 109(1), P253(1976)など、(R²=1 -Me、R³=Me): 独国公開特許公報2219484号、(R²=1-Me、R 3=C1):独国公開特許公報2219484号、(R²=1-Me、R³=Br): Chem. Ber., vol. 109(1), P261(1976), $(R^2-1-Ph, R^3=$ H):独国公開特許公報2928136号、(R²=1-CH₂Ph、R³=H):C hem Ber , vol. 112(5), P1712(1979), $(R^2=1-(2-P)$ y), R³=H) · JustusLiebigs Ann. Chem., vol. 757, P100 (1972), $(R^2=1-(2-benzthiazolyl), R^3=H):J$. Chem. So c., Perkin Trans. 1, vol. (2), P297(1974), (R2=1-(2-benzimidazolyl), R3=H): J. Chem. Soc., Perkin Tr ans. 1, vol. (2), P297(1974)に記載される方法に準じ て合成することができる。又、(R²=2-Me、R³=H)で示さ れる化合物は、Chem. Ber., vol. 111(2), P780(1978) に記載される方法で得られるベンゾイルオキシ体を、(R ²=2-Et、R³=H)で示される化合物は、Chem. Ber., vol. 107(4), P1318(1974)に記載される方法で得られるアセ トキシ体を、(R²=2-Ph、R³=H)で示される化合物は、例 えば、Yakugaku Zasshi, vol. 83, P725(1963)に記載さ れる方法で得られるアセトキシ体を、公知の方法により 加水分解することにより得ることができる。

【0325】更に、(R²=2-Me、R³=Me)や(R²=2-Me、R³=Br)で示される化合物は、欧州公開特許公報394043号に記載される方法で得られるメトキシピラゾールカルボン酸アミド誘導体を適当な公知の方法を用いて、脱メチル化及び、アミド基の加水分解により対応するピラゾールカルボン酸を得て、これを公知の方法を用いてエステル化することによっても合成することができる。

-)

【0326】式(V)で表されるピラゾールカルボン酸エステル類のうち、VHがチオール基を表す化合物は、例えば、(V=S、R²=H、R²=H): J. Org. Chem., vol. 28(12), P3433(1963)に記載されるピラゾールスルホン酸を出発原料として、公知の適当なハロゲン化剤、例えば五塩化リン、塩化ホスホリルやクロロ硫酸を用いてピラゾールスルホニルハライドを合成し、これを適当な還元剤、例えば、亜鉛ー塩酸、亜鉛アマルガム、塩化スズ、リチウムアルミニウムハイドライドやジボランなどを用いて還元して得ることができる。

[0327] 式 (V) で表されるピラゾールカルボン酸エステル類のうち、VHがアミノ基を表す化合物は、例えば、(V=NH、 R^2 =H、 R^3 =H):Khim -Farm Zh., vol. 20 (8), P947 (1986)、(V=NH、 R^2 =1-Me、 R^3 =H):独国公開特

許公報2838029号、日本特開昭59-65089号公報、J. Org. Chem., vol. 54(2), P428(1989)、Chem. Pharm. Bull, vol. 35(8), P3235(1987)、(V=NH、R²=1-Ph、R³=H): 日本特開平1-20955号公報に記載される方法に準じて合成することができる。

【0328】式 (IV) で表される化合物を合成する工程は、通常、製法6で説明される反応条件と同様な方法で行われる。

【0329】更に、式(1V)で表される化合物のうち、(-V-Z=NHPh、R²=H、R³=H)で示される化合物は、Collect Czech Chem Commun., vol. 57(3), P656(1992)に記載の方法に従っても合成できる。(-V-Z=SPh、R²=1-Ph、R³=H)で示される化合物は、Chem Ber., vol. 112(4), P1193(1979)、(-V-Z=SPh、R²=2-Ph、R³=H)で示される化合物は、Chem Ber., vol. 112(4), P1206(1979)、(-V-Z=SO₂Ph、R²=H、R³=Me)で示される化合物は、Bull. Soc. Chim Fr., vol. 9-10, Pt. 2, P2746(1973)に記載の方法に従っても合成できる。

【0330】式(III)で表される化合物を合成する工程は、公知の適当な還元剤(例えば、LAH:水素化アルミニウムリチウム、SAH:水素化アルミニウムナトリウム、水素化トリエトキシアルミニウムナトリウム、Red-A1:水素化ビス(2ーメトキシエトキシ)アルミニウムナトリウム、SBH・水素化ホウ素ナトリウム、LBH・水素化ホウ素リチウムなどの金属水素錯化合物、DIBAH・水素化ジイソブチルアルミニウムハイドライドのような金属水素化物、CuBaCrOを触媒とした接触水添など)を用いて行われる。

【0331】更に、式(III)で表される化合物は、式(XIII) [式中、R²、R³、Rª、Vは前記と同じ意味を装す。]で表されるヒドロキシメチルピラゾール誘導体を式(XI)で表される化合物で求核置換することによっても得ることができる。式(XIII)で表される化合物は、例えば、(R²=H, 1-CH₂Ph, 1-Ph、R³=H、R⁶=H, Me):
J. Heterocycl. Chem., vol. 16(3), P505(1979)や(R²=1-Me、R³=H、R⁶=H, Me): Arabian J. Sci. Eng., vol. 6(1), P3(1981)に記載される方法によっても合成することができる。この工程は、通常、製法6で説明される反応条件と同様な方法で行われる。

【0332】式(II)で表される化合物を合成する工程 は適当な酸化剤(例えば二酸化マンガン、PCC: ピリジ ニウムクロロクロメート、PDC: ピリジニウムジクロメ ート、DDQ: ジクロロジシアノベンゾキノン、クロラニ ル、Swern酸化: オキザリルクロリド〜ジメチルスルホ キシド〜第三級アミンや三酸化イオウピリジン錯体な ど)を用いて行われる。

[0333] さらに上記の方法により得られた式(II) (R⁶=H) で表される化合物は、公知の方法により、そ のホルミル基を適当なアルキル化剤によりアルキル化し て、式(II) (R⁶≠H) で表される化合物に導くことが

できる。

【0334】この工程はTetrahedron Letters, P955(19 63) やChem Ber. vol. 40, P479(1907)に記載されるよ うなジアゾメタンを用いる方法、Synth. Commun., vol. 14(8), P743(1984)に記載されるようなハロゲン化アル*

【0336】 [式中、R¹、R²、R³、R⁶、R¹⁰、Halは 前記と同じ意味を表す。R¹¹は、OR¹⁰(R¹⁰は前記と同じ 意味を表す。)又はメチル、エチル、nープロピル、i ープロピル等のC₁-C₃アルキルを表す。]

【0337】式(VII)で表されるハロカルボン酸エステルは、式(XVI)で表されるハロメチルピラゾールに、公知の方法によりマロン酸エステルや低級アシル酢酸エステルを反応させて、式(XVII)で表される化合物を合成した後、これをハロゲン化することによって得ることができる。

【0338】式(XVI)で表されるハロメチルピラゾールは、例えば、式(XIII) 〔式中、 R^2 、 R^3 、 R^6 、V は前記と同じ意味を表す。〕で表されるヒドロキシメチルピラゾール誘導体を公知の方法、例えばSOCl₂、 $POCl_3$ 、 PCl_6 、HCl、 $SnCl_4$ 、HBr、 PBr_3 、 Br_2 、 $POBr_3$ 、X シルクロリド、トシルクロリドなどを用いてハロゲン化することによっても得られる。

【0339】式 (XVII) で表される化合物のうち、R¹¹ がC₁-C₃アルキルを表す化合物は、例えばJ. Amer. Che m. Soc., vol. 64, P435(1942)に記載の方法に準じて、 適当な塩基 (例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、ナトリウムアミド、カリウムアミド、ジイソプロピルアミド、プチルリチウム、金属ナトリウムや炭酸カリウムな 40

*キルを用いる方法やJ. Org. Chem., vol. 30, P226(196 5)に記載されるようなアルキルリチウムを用いる方法が

138

ある。

[0335]

(XVII)

ど)存在下、式(XVI)で表されるハロメチルピラゾー ルにアセト酢酸メチルやアセト酢酸エチルのような低級 アシル酢酸エステルを反応させて得ることができる。

【0340】式 (XVII) で表される化合物のうち、R¹¹ がOR¹⁰を表す化合物は、例えばJ. Amer. Chem. Soc., v ol. 74, P831(1952)やOrg. Synth. Coll. vol. 3, P705 (1955)に記載の方法に準じて、上記のような適当な塩基の存在下、式 (XVI) で表されるハロメチルピラゾールにマロン酸ジエチルやマロン酸ジ t ープチルのようなマロン酸エステルを反応させて得ることができる。

【0341】式 (VII) で表される化合物を合成する工程は、例えばJ Amer Chem Soc., vol. 71, P3107(1949) やTetrahedron Letters, vol. 28, P5505(1987)に記載の方法に準じて、適当な塩基 (例えば水酸化カリウム、ナトリウムメトキシドや炭酸カリウムなど) 存在下、適当なハロゲン化剤 (例えば臭素やN-クロロコハク酸イミドなど) を用いて行なう。

【0342】さらに式 (VII) で表される化合物は、Zur Russ Fiz-Chim, vol 21, P851 (1951) に記載の方法に準じて、式 (XVI) で表されるハロメチルピラゾールに、銅触媒存在下、ジアゾ酢酸エステルを反応させることによっても得ることができる。

[0343]

(化96)

(XII-1;Y=CR6R7 and R4,R7=bond XII-2;Y=CR⁶R⁷and R⁴,R⁷=H)

(X-1:Y=CR⁶R⁷and R⁴,R⁷=bond $X-2;Y=CR^6R^7$ and $R^4,R^7=H$)

【0344】〔式中、R²、R³、R°、R¹³、Hal及びVは前 記と同じ意味を表す。YはCR^eR⁷(R^eは水素を表し、R⁷は R*と一緒に結合を表す。)を表し、R'*けピラゾール環 上のV-H置換基の保護基を表す。〕

. . }

【0345】式(X)で表される中間体は以下の方法に よっても合成することができる。すなわち、一般式

(V) で表される化合物のV-Hを適当な保護基R¹⁴で保護 し、化合物 (XV) を得る。これのエステル基を還元して 化合物 (XIV) を得て、これを更に酸化することにより 化合物 (XIII) を得る。この化合物 (XIII) は、化合物 (VI) (X¹=S、X²=0、R⁹は水素原子又はアミドの保護基 を表し、例えばTr:トリチル基など)と縮合させて、化 合物 (XII-1) へ導くことができる。化合物 (XII-1) は、そのオレフィン結合部を還元することにより化合物 (XII-2) へ導くことができる。化合物 (XII-1) 又は化 合物 (XII-2) は、そのV-Hの保護基R¹⁴を脱保護して、 各々化合物 (X-1) 又は化合物 (X-2) を得ることができ

る。化合物 (X-1) 又は化合物 (X-2) は、化合物 (XI) との求核置換反応により、各々のピラゾール環上のV-H 基へ-W-V-W-Z基を導入し、化合物(J-I)又け化合物(T -2) へ導くことができる。

【0346】式(XV)で表される化合物は、式(V)〔式 中、R²、R³、R¹³、Vは前記と同じ意味を表す。〕で表さ れるピラゾールカルボン酸エステル誘導体のV-H基を適 当な保護基R¹⁴で保護することによって得ることができ る。かかる保護基としては、次工程以下の反応条件下で 安定なものが好ましく、例えばC₁-C₄アルコキシメチル 基(例えばMOM:メトキシメチル、MEM:2ーメトキシエ トキシメチル、エトキシメチル、n-プロポキシメチル、 i-プロポキシメチル、n-プトキシメチル、iBM:イソブ チルオキシメチル、BUM: t ープトキシメチル、POM:ピ バロイルオキシメチル及びSEM:トリメチルシリルエト キシメチル等が挙げられ、好ましくはC₁-C₂アルコキシ メチル基等が挙げられる)、置換チオメチル基(例えば MTM:メチルチオメチル等が挙げられる)、トリアルキ ルシリル基 (例えばTMS:トリメチルシリル、TES:トリ エチルシリル、TIPS:トリイソプロピルシリル、DEIP S: ジェチルイソプロピルシリル、DMIPS: ジメチルイソ プロピルシリル、DTBMS:ジーtープチルメチルシリ ル、IPDMS:イソプロピルジメチルシリル、TBDMS: t-プチルジメチルシリル、IUS:ナキンルジメチルシリ ル、等が挙げられ、好ましくはt-ブチルジメチルシリ ル等が挙げられる) 及びトリアルキルアリールシリル基 (例えばDPMS・ジフェニルメチルシリル、TBDPS: t-ブチルジフェニルシリル、TBMPS: tーブチルジメトキ シフェニルシリル、TPS:トリフェニルシリル等が挙げ られる) などが挙げられ、より好ましくはMOM:メトキシ メチル基、MEM:メトキシエトキシメチル等のアルコキシ アルキル基や、TBDMS:t-ブチルジメチルシリル基等の置 換シリル基などが挙げられ、特にメトキシメチル基が好 ましい。

141

【0347】これらの反応は、例えば T. W. Greene、 P. G. M. Wuts "Protective Groupsin Organic Synthes is" (1991)に記載の方法に準じて行われるが、R¹⁴がメ トキシメチル基の場合、例えばメトキシメチルクロライ ドを用い、ジイソプロピルエチルアミン存在下、室温で 行うことができる。

【0348】このようにして得られた化合物(XV)は、製 法7において記載された化合物(IV)から化合物(II)を製 浩する工程と同様な方法で、エステル基を還元して化合 物(XIV)を得て、これを更に酸化して化合物(XIII)へ 導くことができる。

【0349】式(XII-1)で表される化合物を合成する工 程は、化合物(XIII)と式(VI) [式中、X'はS、X^eは0を表 し、R°は水素原子又はアミドの保護基(例えば、Tr:ト リチル等)を表す。〕で表されるチアゾリジン誘導体を 適当な条件下で脱水縮合するもので、製法1で説明され る反応条件と同様な方法で行うことができる。

【0350】このようにして得られた化合物(XII-1) は、適当な還元条件下でオレフィン結合部を還元するこ とによって化合物(XII-2)へ導くことができる。かかる 方法としては、化合物(I)の部分構造の相互変換の項で 詳しく述べる。

【0351】化合物(XII)は、V-H基の保護基R¹⁴を脱保 護することにより、化合物(X)へ導くことができる。か かる反応は、例えば T. W. Greene、P G. M. Wuts "Pr otective Groups in Organic Synthesis" (1991)に記載 の方法に準じて行われるが、R¹⁴がMOM:メトキシメチル 基やMEM·メトキシエトキシメチル等のアルコキシアルキ ル基の場合、メタノールやエタノール、テトラヒドロフ ラン中、塩酸や硫酸等の無機酸やトリフルオロ酢酸等の 有機酸を用いて、室温から用いた溶媒の沸点の範囲で行 うか、塩化メチレン中、臭化亜鉛や臭化ジメチルボラ ン、臭化ジイソプロピルチオポラン、臭化ジフェニルボ 50

ができる。又、R¹⁴がTBDMS:t-ブチルジメチルシリル基 等の置換シリル基の場合、テトラヒドロフランやジオキ サン、アセトニトリル中、テトラブチルアンモニウムン ルオライドや弗化カリウム、ピリジン/弗化水素錯体、 トリフルオルボラン/エーテル錯体などを用いて、-78 ℃から用いた溶媒の沸点の範囲で行うことができる。 【0352】式(X)で表される化合物において、ピラゾ ール環上のV-H基に求核置換反応により置換基導入をす 10 る際には、チアソリジン環部の酸性水素原子を適当な保 護基で保護しておくことが好ましい。かかる場合、化合 物(XIII)から化合物(XII 1)を得る工程において、原料 としてR°の水素が適当な置換基(例えばTr:トリチルな ど) で保護されている化合物(VI)を用いることができ る。又化合物(XII-1)、化合物(XII-2)及び化合物(X)に おいて、そのチアソリジン環部の置換基R[®]が水素原子を 表す場合、その酸性水素を適当な保護基を用いて保護す る事も出来る。かかる場合の保護基としては、製法6で 記載されるV-H基の求核置換反応において安定なものが 20 好ましく、例えばC,-C,アルコキシメチル基(例えばMO M:メトキシメチルなど)、置換シリル基(例えばTBDMS: t-ブチルジメチルシリルなど)、アリールメチル基(例 えばTr:トリチル、DMTr:ジ(イーメトキシフェニル)フェ ニルメチル、DAM: ジ (4-メトキシフェニル) メチルな ど)、アリールオキシカルボニル基(例えば、2:ベン ジルオキシカルボニルなど)、C₁-C₄アルコキシカルボ ニル基(例えばBOC: t-ブトキシカルボニルなど)が挙げ られ、好ましくはトリチルやベンジルオキシカルボニル

【0353】これらの保護基は例えば T. W. Greene、 P. G. M. Wuts "Protective Groupsin Organic Synthes is" (1991)に記載の方法に準じて、導入、脱保護するこ とができる。例えば、MOM:メトキシメチル(導入;メト キシメチルクロリド、脱保護;塩酸やトリフルオロ酢 酸)、TBDMS:t-ブチルジメチルシリル(導入;t-ブチル ジメチルシリルクロライド、脱保護;テトラブチルアン モニウムフルオリド)、Tr:トリチル(導入;トリチル クロライド、トリエチルアミン、脱保護;塩酸やトリフ ルオロ酢酸)、2·ベンジルオキシカルボニル(導入;ベ 40 ンジルオキシカルボニルクロライド、脱保護;パラジウ ム炭素触媒存在下接触水添)、BOC: t-ブトキシカルボニ ル (導入; t-プトキシカルボニルアンヒドリド、脱保 護:パラジウム炭素触媒存在下接触水添) のような反応 条件で行うことができる。

【0354】次にこのようにして得られた、式(1)で表 される化合物において、その部分構造の相互変換の方法 について述べる。

[0355]

などが挙げられる。

【化97】

143

$$R^3$$
 R^6
 N^8
 N^8

【0356】 [式中、R¹、R²、R³、R⁶、R⁹、X¹及びX²は 前記と同じ意味を表す。]

【0357】上記の方法により得られた式(I-1)(R⁴ とR⁷が一緒になって結合を形成)で表される化合物は、適当な還元法、例えば適当な触媒の存在下で接触水添するか、適当な金属水素錯化合物を用いるか、低級アルコール、例えばメタノール中でマグネシウムやナトリウムアマルガムによりピラゾール環とチアゾリジン環又はオキサゾリジン環を連結する二重結合を還元して、式(I-2)(R⁴、R⁷=H)で表される化合物に導くことができる。

【0358】この反応は、接触水添の場合は通常、アルコール類、セロソルブ類、非プロトン性極性有機溶媒 20類、エーテル類、アルコキシアルカン類、低級脂肪族酸エステル類や低級脂肪酸中で行うが、好ましくはメタノール、エタノール、メトキシエタノール、ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン、酢酸エチルや酢酸を単一で用いるか、これらの混合溶媒で用いる。かかる触媒としてはパラジウム 黒、パラジウム炭素や酸化白金などが用いられる。この*

*反応は通常、常温、常圧でも進行するが、反応の進行の 容易さに従って適宜加温、加圧をすることが望ましい。

【0359】金属水素錯化合物により還元を行う場合、水素化ホウ素ナトリウム、水素化ホウ素カリウム、水素化ホウ素リチウム、水素化ホウ素テトラメチルアンモニウムや水素化ホウ素亜鉛が用い、非プロトン性極性有機容媒類中において0℃~150℃、好ましくは0℃~30℃で行う。又この還元反応の際に、ジメチルグリオキシム、2,2°-ビピリジルや1,10-フェナンスロリンなどのリガンド共存下、CoCl₂、CoCl₃やCo(OAc)₂などのCo試薬を添加することにより、好ましくない副反応を抑制することもできる(W0 93/13095参照)。

【0360】アマルガムにより還元を行う場合、アルコール類、好ましくはメタノールやエタノール中において、-20℃から用いた溶媒の沸点の範囲で、好ましくは0℃から50℃の範囲で行うことができる。更にJ. Org. Chem., vol. 40, P127(1975)に記載される、マグネシウムノメタノールによる還元法も用いることができる。

[0361]

【化98】

【0362】 [式中、R¹、R²、R³、R⁴、R⁶、R⁶、X¹及び X²は前記と同じ意味を表す。]

· . . }

【0363】式(I-2)(R^4 、 R^7 =H)で表される化合物は公知の方法により、チアゾリジン環又はオキサゾリジン環の5位の水素を適当なアルキル化剤(例えばヨウ化メチルやヨウ化エチルのようなハロゲン化アルキル類、硫酸ジメチルや硫酸ジェチルのような硫酸アルキル類、メチルトシレートやメチルメシレートのような脂肪族あるいは芳香族スルホン酸エステル類など)を用いてアルキル化して、式(I-2)($R^4 \neq H$ 、 R^7 =H)で表される化合物に導くことができる。

【0364】この反応は通常適当な有機溶媒中において 塩基の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては、非プ ロトン性極性有機溶媒類、エーテル類やアルコキシアルカン類が挙げられ、テトラヒドロフランやジメトキシエタンが好ましい。塩基の例としてはアルカリ金属アミド類 (例えばLDA・リチウムジイソプロピルアミドやカリウムアミドなど) や脂肪族又は芳香族リチウム化合物 額 (例えばnーブチルリチウム、tーブチルリチウムやフェニルリチウムなど) などが挙げられ、これらは反応の起こりやすさに従って適宜選択して用いられる。

【0365】この反応は通常-20 $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ 100 $^{\circ}$ 00範囲で行なわれ、好ましくは-10 $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ 0 応時間は通常01 $^{\circ}$ 10時間である。

[0366]

[化99]

【U36/】 [式中、R³、R²、R⁹及UK⁹は前記と同じ意 味を表す。]

【0368】式 (I-2e) (X^1 -S, X^2 =NH) で表される化合物は公知の方法により、チアゾリジン環 2位のイミノ 基を加水分解して、式 (I-2a) (X^1 -S, X^2 =0) で表される化合物に導くことができる。

【0369】この反応は通常適当な有機溶媒中において 水および酸の存在下に行なわれる。かかる溶媒としては 通常、アルコール類、セロソルブ類、非プロトン性極性 有機溶媒類、エーテル類やアルコキシアルカン類などの 溶媒が挙げられ、好ましくはメタノール、エタノール、*

【0372】 〔式中、R¹、R²、R³及びYは前記と同じ意味を表す。〕

【0373】式 (Ic) $(X^1=0, X^2=S)$ で表される化合物 は公知の方法により、チアソリジン環 2位のチオン基を酸化的条件下で、式 (Id) $(X^1=0, X^2=0)$ で表される化合物に導くことができる。

【0374】この反応は適当な酸化剤(例えば過酸化水 薬、過酢酸、過安息香酸、メタクロル過安息香酸、モノ 過マレイン酸、モノ過フタル酸などの有機過酸化物、水 銀イオン、臭素、塩素、メタ過ヨウ素酸など)を用い、 通常水や非プロトン性極性有機溶媒(例えばジメチルホ ルムアミド、ジメチルスルホキシド、ジメチルアセタミ ド、テトラメチルウレア、スルホラン、N,N-ジメチルイ ミダゾリジノンなど)、エーテル類(例えばテトラヒド ロフランやジオキサンなど)、アルコキシアルカン類

(例えばジメトキシエタン、ジェトキシエタンなど) などの溶媒中で行なわれる。これらは反応の起こりやすさに従って適宜選択し、単一かあるいは組合せて用いられる。

【0375】この反応は通常0℃から反応に用いた溶媒 の沸点の範囲で行なわれ、好ましくは20℃~100℃ で行なう。反応時間は通常0.5~30時間である。

【0376】以上述べた化合物(II)、(III)、(IV)、(VIII)、(VIII)、(IX)、(X)、(XII)、(XIII)、(XIV)、(XVI)、(XVI) および(XVII)は新規化合物であり、式(1)で示される化合物を製造する際の中間体として有用である。

*メトキシエタノール、スルホラン、ジオキサンやジメトキシエタンを用いる。かかる酸の例としては、無機酸(例えば塩酸、硫酸や臭化水素酸など)などが挙げられ、これらは反応の起こりやすさに従って適宜選択して用いられる。

146

【0370】この反応は通常50℃から反応に用いた溶 媒の沸点の範囲で行なわれ、好ましくは80℃~150 ℃で行なう。反応時間は通常0.5~30時間である。

[0371]

【化100】

$$R^3$$
 Y WH

(1d)

 $(X^1=0, X^2=0)$

[0377]

【実施例】以下に、本発明の化合物の合成例、薬理試験 例及び製剤例を記述した。なお本発明はこれらによって 限定されるものではない。

【0378】 実施例1

5- ((5-(2-ヒドロキシ-2-フェニルエトキシ)-1-メチル-3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(I-la-i))の合成

[0379]

【化101】

【0380】工程1

1ーメチルー5ーフェナシルオキシー3ーピラゾールカ ルボン酸エチル(化合物(IV-1))

[0381]

【化102】

【0382】5-ヒドロキシ-1-メチル-3-ピラゾ ールカルボン酸エチル (化合物 (V-1)) (日本特開昭6 50 3-185964号公報に記載の方法により合成した。) 171

mg (1 00mmol) とフェナシルクロリド (TC I) 170mg (1 10mmol) をモレキュラーシブス脱水ジメチルホルムアミド4mlに溶解した。この溶液に無水炭酸カリウムを144mg加え、室温トで終夜攪拌した。この反応液に飽和食塩水5mlを加え、クロロホルム45mlで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後に、無水硫酸マグネシウムを用いて乾燥し、乾燥剤を適別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:酢酸エチル/ヘキサン2・1)に供し、無色粉末の目的物質(化 10合物 (IV-1))を285mg(98 6%)得た。【0383】MS(FAB) m/e: 289(M+II)*60 MHz H-NMR(CDC1₃) δ:1 35(3H, t), 3.79(3H, s), 4.33(2H, q), 5.31(2H, s), 5.98(1H, s), 7.40-7.65(3 H, m), 7.8-8.0(2H, m)

【0384】同様の方法により化合物 (V-1) 又は1-tーブチルー5ーヒドロキシー3ーピラゾールカルボン酸エチル (化合物 (V-2))、5ーヒドロキシー1ーフェニルー3ーピラゾールカルボン酸エチル (化合物 (V-3))を出発原料として、化合物 (IV-2)~ (IV-13)を合成した。 (表中のR²、R³、R¹³、W及びZは化合物 (IV) の置換基に対応する。)

[0385] 【化103】

H1=-O-W-Z

【0386】【表44】

出発原料	化合物番号	R²	R3	R13	Z-W
V-1	IV-2	1-Me	Н	Et	PhCH ₂ CH ₂
V-2	IV-3	1- <u>t</u> -Bu	H	Et	PhCOCH ₂
V-3	IV-4	1-Ph	H	Et	PhCOCH ₂
V-1	IV5	1-Me	H	Et	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH2
V-2	IV-6	1– <u>L</u> –Bu	H	Eι	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH2
V-3	IV-7	1-Ph	Ħ	Et	5-Me-2-Ph-4-oxazoly1-COCH₂
V-1	1V-8	i-Me	H	Et	3-Me-2-benzo(b)thiophenyl-COCH ₂
V-1	IV-9	1-We	Н	Et	2-benzo[b]furany1-COCH2
V-1	1A-10	1-Me	H	Et	5-Me-1-Ph-4-pyrazolyl-COCH ₂
V-1	IV-11	1-Me	H	Et	3-Br-1-Me-2-indoly1-COCH ₂
V-1	IV-12	1-Me	Н	Et	3-indolyl-CH ₂ CH ₂
V-1	14-13	1-Me	Н	Et	3-Ph-5-isoxazolyl-COCH₂

化合物番号	性状	融点(℃)	MS(m/e)
	無色粉末		274 (M) + EI
IV-3	褐色粉末		331 (M+H) + FAB
IV-4	褐色油状物質		351 (M+H) * FAB
17-5	淡黄色粉末	181.8-1832	370 (M+H) + FAB
IV-6	淡褐色粉末		411(M) + EI
IV-7	淡褐色粉末		431 (M) + EI
17-8	淡褐色粉末		358(M) + EI
IV-9	淡黄色粉末		328(M) + EI
TV-10	無色粉末		368(M) + EI
17-11	無色結晶		419(M) + EI
IV-12	紫色粉末		313(M) + EI
IV-13	淡褐色粉末		356 (M+H) + FAB

【0387】化合物(IV-2)

60 MHz H NMR (CDCl_s) δ:1.35(3H, t), 3.07(2H, t), 3.66(3H, s), 4.29(2H, t), 4.3(2H, q), 6.07(1H, s), 7.25(5H, s)

化合物(IV-3)

60 MHz ¹H-NMR (CDCl₃) δ :1. 34 (3H, t), 1. 68 (9H, s), 4. 30 (2H, q), 5. 32 (2H, s), 6. 02 (1H, s), 7. 3-7. 6 (3H, 50 m), 7. 8-8. 0.(2H, m)

化合物(IV-4)

60 MHz 3 H-NMR(CDC1 $_{3}$) δ : 1.35(3H, t), 4.35(2H, q), 5.38(2H, s), 6.12(1H,s), 7.3-7.6(6H, m), 7.7-7.9(4 H, m)

化合物(IV-5)

60 MHz 1 H-NMR (CDCI $_{2}$) δ :1.40 (3H, t), 2.73 (3H, s), 3.86 (3H, s), 4.35 (2H, q), 5.36 (2H, s), 6.06 (1H, s), 7.3-7.5 (3H, m), 7.8-8.1 (2H, m)

化合物(IV-6)

60 MHz ¹H-NMR (CDCl₃) δ ·1. 35 (3H, t), 1. 70 (9H, s), 2.72 (3H, s), 4. 32 (2H, q), 5. 33 (2H, s), 6. 07 (1H, s), 7. 4-8. 1 (5H, H)

化合物(IV-7)

60 MHz ¹H-NMR(CDCl₃) δ:1.37(3H, t), 2.72(3H, s), 4.37(2H, q), 5.42(2H, s), 6.18(1H, s), 7.3-8.1(10H, m)

化合物(IV-8)

60 MHz ³H-NMR(CDCl₃) δ :1.35(3H, t), 2.79(3H, s), 3.85(3H, s), 4.35(2H, q), 5.18(2H, s), 6.07(1H, s), 7.42-7.55(2H, m), 7.78-7.98(2H, m)

化合物(IV-9)

60 MHz ¹H-NMR (CDCl₃) δ 11 40 (3H, t), 3.88 (3H, s), 4 39 (2H, q), 5.38 (2H, s), 6 12 (1H, s), 7.32-7.88 (5 H, m)

化合物(IV-10)

60 MHz 1 H-NMR (CDC1 $_{2}$) δ :1.37 (3H, t), 2.61 (3H, s), 3.85 (3H, s), 4.36 (2H, q), 5.11 (2H, s), 6.07 (1H, s), 7.50 (5H, s), 8.09 (1H, s)

化合物(IV-11)

60 MHz 1 H-NMR(CDC1₅) δ :1.36(3H, t), 3.84(3H, s), 4.01(3H, s), 4.37(2H, q), 5.51(2H, s), 6.07(1H, s), 7.11-7.77(4H, m)

化合物(IV-12)

60 MHz 3 H-NMR(CDCl₂) δ :1.35(3H, t), 3.26(2H, t), 3.66(3H, s), 4.31(2H, t), 4.37(2H, q), 6.03(1H, s), 7.05-8.1(6H, m)

化合物(IV-13)

60 MHz 1 H-NMR (CDCl_s) δ :1.37(3H, t), 3.87(3H, s), 4.37(2H, q), 5.35(2H, s), 6.07(1H, s), 7.35-7.92(6H, m)

【0388】工程2

3-ヒドロキシメチル-5- (2-ヒドロキシ-2-フェニルエトキシ) -1-メチルピラゾール (化合物 (II I-1))

150

[0389]

【化104】

【0390】水素化アルミニウムリチウム897mg (23 6mmol)のモレキュラ・シープス脱水テト ラヒドロフラン50ml 懸濁液を、窒素雰囲気下0℃に 冷却し、そこへ化合物(IV-I)4 53g(15.7m mol)のモレキュラーシープス脱水テトラヒドロフラン(100ml)溶液を徐々に滴下した。滴下後、氷浴 をはずし、室温で5.5時間撹拌した。この反応液に含 水硫酸マグネシウムを加えて反応を停止後、無機塩をセ ライト濾過により除去し、テトラヒドロフランでよく洗 浄した。濾液の溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリ カゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:6%メタノ ールークロロホルム)に供し、淡黄色固体の目的物質 (化合物(III-I))を4.44g(定量的)得た。 【0391】MS(EI) m/e: 248(M)*

60 MHz 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 3. 2-4. 2(2H, br), 3. 44 (3H, s), 4. 06 (2H, d), 4. 41 (2H, s), 5. 02 (1H, t), 5. 44 (1

H, s), 7.30(5H, s)

[0392] 同様の方法により化合物 (IV-2) ~ (IV-1 3) を出発原料として、化合物 (III-2) ~ (III-13) を 30 合成した。 (表中のR²、R³、W及び2は化合物 (III) の間換基に対応する。)

[0393]

【化105】

(III) R¹=-O-W-Z

【0394】 【表45】

40

出発原料	化合物番号	R²	R ³	Z-W
1V-2	111-2	1-Me	Н	PhCH2CH2
IV-3	111-3	1- <u>t</u> -Bu	H	PhCH (OH) CH₂
IV-4	111-4	1-Ph	Н	PhCH (OH) CH₂
IV-5	111-5	1-Me	H	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-CH(OH)CH₂
IV-6	111-6	1- <u>t</u> -Bu	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-CH(OH)CH₂
IV-7	111-7	1-Ph	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-CH(OH)CH₂
IV-8	111-8	1-Me	Н	$3-Me-2-benzo[b]$ thiopheny $1-CH(OH)$ CH_2

151				152
IV-9	111-9	1-Me	Н	2-benzo[b]furanyl-CH(OH)CH ₂
17-10	111-10	1-Me	Н	5-Me-1-Ph-4-pyrazolyl-CH(OH)CH2
17-11	III-11	1-Me	Н	3-Br-1-Me-2-indoly1-CH(OH)CH-
IV-12	111-12	I-Me	H	3-indoly1-CH ₂ CH ₂
1V-13	111-13	l-Me	Н	3-Ph-5-isoxazolyl-CH(OH)CH ₂

化合物番号	性状	MS(m/e)
111-2	無色粉末	232 (M) + EI
111-3	褐色油状物質	290 (M) * EI
111-4	淡黄色粉末	310 (M) + EI
111-5	褐色油状物質	329 (M) + EI
111-6	赤色アモルファス	371 (M) * EI
III-7	褐色アモルファス	391 (M) + EI
111-8	淡褐色粉末	318(M) + EI
111-9	赤褐色アモルファス	288 (M) + EI
111-10	淡黄色アモルファス	329 (M+H) + FAB
111-11	橙色アモルファス	380 (M+H) * FAB
111-12	褐色アモルファス	271 (M) + EI
JII-13	赤褐色アモルファス	315(M) + EI

【0395】化合物 (III-2)

60 MHz 1 H-NMR(CDCl_s) δ :3.0(1H, br s), 3.03(2H, t), 3.48(3H, s), 4.16(2H, t), 4.48(2H, br s), 5.46(1 H, s), 7.16(5H, s)

化合物 (III-3)

60 MHz 1 H-NMR (CDCl₃) δ :1. 46(9H, s), 2. 9(2H, br), 4. 08(2H, d), 4. 43(2H, s), 5. 04(1H, t), 5. 50(1H, s), 7. 31(5H, s)

化合物 (III-4)

60 MHz 1 H-NMR (CDC1₃) δ ·2 2(2H, br), 4 19(2H, d), 4 60(2H, s), 5 1(1H, t), 5 66(1H, s), 7 2-7 5(10H, m)

化合物 (III-5)

60 MHz 1 H-NMR (CDCl_s) δ :2.42(3H, s), 2.6(2H, br s), 3.57(3H, s), 4.26(2H, m), 4.49(2H, s), 5.0(1H, m), 5.54(1H, s), 7.3-8.1(5H, m)

化合物 (III-6)

60 MHz 3 H-NMR(CDCl₃) δ :1.48(9H, s), 2.40(3H, s), 2.4(2H, br s), 4.28(2H, d), 4.51(2H, s), 5.57(1H, s), 7.2-8.0(5H, m)

化合物 (III-7)

60 MHz 1 H-NMR(CDCl_s) δ :2.25(3H, s), 4.33(2H, d), 4.55(2H, s), 4.98(1H, t), 5.70(1H, s), 7.2-8.0(10H, m)

化合物 (III-8)

60 MHz ¹H-NMR (CDCl_s) δ:2.42(3H, s), 3.3(2H, br), 3.59(3H, s), 4.26(2H, d), 4.46(2H, s), 5.53(1H, t), 5.58(1H, s), 7.35-7.92(4H, m) 化合物 (III-9)

60 MHz ¹H-NMR (CDCl₃) δ:3.53(3H, s), 4.4(2H, s), 4.40(2H, br), 4.43(2H, d), 5.22(1H, t), 5.68(1H, s), 6.79(1H, s), 7.12-7.57(4H, m)

化合物 (III-10)

60 MHz ¹H-NMR (CDCl₃) δ :2.31 (3H, s), 3.55 (3H, s), 3.7 (2H, br), 4.19 (2H, d), 4.48 (2H, s), 5.05 (1H, m), 5.55 (1H, s), 7.40 (5H, s), 7.59 (1H, s)

30 60 MHz 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 2.96 (3H, s), 3.50 (2H, s), 3.88 (3H, s), 4.35 (2H, d), 4.46 (2H, s), 5.53 (1H, s),

3. 88 (3H, s), 4. 35 (2H, d), 4. 46 (2H, s), 5. 53 (1H, s) 5. 6 (1H, m), 7. 00-7. 57 (4H, m)

化合物 (III-12)

60 MHz ¹H-NMR (CDCl₃) δ:2.53(1H, s), 3.22(2H, t), 3.53(3H, s), 4.27(2H, t), 4.51(2H, s), 5.49(1H, s), 7.05-8.29(6H, m)

化合物 (III-13)

60 MHz ¹H-NMR(CDCl₃) δ:3.49(3H, s), 3.6(2H, br), 4.32(2H, d), 4.49(2H, s), 5 23(1H, t), 5.56(1H, s), 40 6.62(1H, s), 7.25-7.86(5H, m)

【0396】工程3

5- (2-ヒドロキシ-2-フェニルエトキシ) -1-メチルピラゾール-3-カルバルデヒド(化合物(II-1))

[0397]

【化106】

50

【0398】〔二酸化マンガン酸化による化合物(II) の合成] 化合物 (III-1) 2. 72g (11.0mmo 1)をクロロホルム108mlおよびメタノール2ml に溶解した。この溶液に活性二酸化マンガン5 23g を加え、室温下で8時間攪拌した。酸化剤残渣をセライ ト濾過により濾別した後に、得られた濾液の溶媒を減圧 留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶離液:酢酸エチルーヘキサン5:2) に供し、無色 油状の目的物質(化合物(II-1))を1.53g(5 6.6%) 得た。

[0399] MS(EI) m/e: 246(M)

60 MHz 'H-NMR(CDCl₃) δ :2.80(1H, brs), 3.69(3H, s), 4.13(2H, d), 5.07(1H, t), 5.95(1H, s), 7.34(5H, s), 9.62(1H, s)

【0400】同様の方法により化合物 (III-2) ~ (III -5) を出発原料として、化合物 (II-2) ~ (II-6) を合 成した。なお化合物 (II-3) および (II-4) について は、出発原料(111-3)の反応により同時に生成した。 (表中のR²、R³、W及びZは化合物 (II) の置換基に対 応する。)

154

[0401]

【化107】

Z-W-O
$$R^3$$
 CHO (II)
$$R^1 = -0 - W - Z$$

$$R^6 = H$$

[0402] 【表46】

出発原料	化合物番号	R ²	R³	2-¥
111-2	11-2	1-Me	Н	PhCH ₂ CH ₂
111-3	11-3	1- <u>t</u> -Bu	H	PhCH (OH) CH ₂
111-3	I I-4	1- <u>t</u> -Bu	Н	PhCOCH ₂
III-4	11-5	1-Ph	H.	PhCH (OH) CH₂
111-5	11–6	1-Me	H	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-CH(OH)CH ₂
化合物番号	子 性状	- ****	融点(℃)	MS(m/e)
11-2	無色油状	物質		230 (M) + EI
11-3	淡黄色油	淡黄色油状物質		288 (M) + EI
11-4	無色針状	結晶		244 (M) + EI
11-5	黄色油状!	黄色油状物質		308 (M) + EI

【0403】化合物(II-2)

60 MHz ^{1}H -NMR(CDC1₃) δ :3.08(2H, t), 3.67(3H, s), 4.25(2H, t), 5.95(1H, s), 7.21(5H, s), 9.67(1H, s) 化合物(II-3)

11-6

褐色油状物質

60 MHz $^{1}H-NMR(CDCl_{3})$ $\delta:1.56(9H, s), 2.69(1H, br),$ 4.16(2H, d), 5.10(1H,t), 6.01(1H, s), 7.32(5H, s), 9.65(IH, s)

化合物 (II-4)

60 MHz 1 H-NMR(CDCl₃) δ :3.84(3H, s), 5.34(2H, s), 5.96(1H, s), 7.4-7.9(5H, m), 9.70(1H, s)

化合物 (II-5)

60 MHz 1 H-NMR(CDCl₃) δ :2..63(1H, br), 4..19(2H, d), 5.05(1H, t), 6.11(1H,s), 7.2-7.6(10H, m), 9.77(1H, s)

化合物 (II-6)

60 MHz ^{1}H -NMR (CDC1₃) δ :2.36 (3H, s), 3.6 (1H, br s), 3 65(3H, s), 4.3(2H, m), 5.02(1H, t), 6.01(1H, s), 7.2-8.0(5H, m), 9.63(1H, s)

【0404】1-メチル-5-フェナシルオキシピラゾ

ールー3-カルバルデヒド(化合物(II-7))

327 (M) + EI

[0405]

【化108】

【0406】 [Swern酸化による化合物 (II) の合 40 成] 塩化オキサリル175μl (2.01mmol)の モレキュラーシーブス脱水ジクロロメタン2. 5m1溶 液を窒素雰囲気下、-78℃に冷却し、そこへモレキュ ラーシープス脱水ジメチルスルホキシド353mg (4.98mmol) のモレキュラーシーブス脱水ジク ロロメタン1.5ml溶液を滴下後、一78℃にて30 分間攪拌した。この溶液に化合物(III-1)124mg (0.500mmol) のモレキュラーシーブス脱水ジ クロロメタン3.0m1溶液を徐々に適下した後に、一 78℃にて1時間攪拌した。この反応液にモレキュラー 50 シープス脱水トリエチルアミン1.4m1を滴下した後 に、室温まで昇温し、水5mlを加えてクロロホルム45mlで抽出した。有機層を無水硫酸ナトリウムを用いて乾燥し、乾燥剤を濾別後、得ちれた遮液の溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカフムクロマトグフフィー(溶離液:酢酸エチルーへキサン1:1)に供し、無色針状晶の目的物質(化合物(II-7))を101mg(82.4%)得た。

[0407] mp 140-141 °C

MS(EI) m/e: 244(M)+

60 MHz 1 H-NMR(CDC1₃) δ :3.84(3H, s), 5.34(2H, s), 5.96(1H, s), 7.4-7.9(5H, m), 9.70(1H, s)

【0408】同様の方法により化合物 (III 5) ~ (III

156

-11) を出発原料として、化合物 (II-8) \sim (II-14) を合成した。 (表中の R^2 、 R^3 、W及びZは化合物 (II) の置換基に対応する。)

[0409]

【化109】

Z-W-O
$$\frac{R^3}{N}$$
 CHO $\frac{R^1 = -0-W-Z}{R^6 = H}$

10 【0410】 【表47】

出発原料	化合物番号	R²	Rª	Z-W
111-5	11-8	1-Me	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazoly1-COCH ₂
111-6	11-9	1- <u>t</u> -Bu	H	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH ₂
111-7	11-10	1-Ph	H	5-Me-2-Ph-4-oxazoly1-COCH ₂
111-8	11-11	1-Me	Н	3-Me-2-benzo[b]thiophenyl-COCH₂
111-9	11-12	1-Me	H	.2-benzo[b]furanyl-COCH ₂
111-10	11-13	1-Me	Н	5-Me-1-Ph-4-pyrazolyl-COCH ₂
111-11	II-14	1-Me	Н	3-Br-1-Me-2-indolyl-COCH ₂

	融点(℃)	MS(m/e)	
炎黄色粉末		325 (M) + EI	
炎褐色粉末	158-160	36/(M)' E1	
炎褐色粉末	125-128	387 (M) + EI	
炎黄色粉末		314 (M) + EI	
登色粉末		284 (M) * EI	
無色粉末		324 (M) + EI	
炎褐色粉末		375 (M) + EI	
	炎褐色粉末 炎褐色粉末 炎黄色粉末 登色粉末 蛋色粉末	於褐色粉末 158-160 於褐色粉末 125-128 於黄色粉末 登色粉末 無色粉末	交심色粉末 158-160 36/(M) LI 交褐色粉末 125-128 387(M) EI 交黄色粉末 314(M) EI 空色粉末 284(M) EI 無色粉末 324(M) EI

【0411】化合物(II-8)

60 MHz 3 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ :2.69(3H, s), 3.86(3H, s), 5.37(2H, s), 5.99(1H, s), 7.39-7.53(3H, m), 7.90-8.09(2H, m), 9.73(1H, s)

化合物 (II-9)

60 MHz 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1 74 (9H, s), 2 72 (3H, s), 5 40 (2H, s), 6 .09 (1H, s), 7 4-7 6 (3H, m), 7 9-8 1 (2H, m), 9 .77 (1H, s)

化合物 (II-10)

60 MHz 1 H-NMR(CDC1 $_{s}$) δ :2.67(3H, s), 5.43(2H, s), 6.13(1H, s), 7.3-8.1(10H, m), 9.86(1H, s)

化合物 (II-11)

60 MHz 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ : 2. 79 (3H, s), 3. 90 (3H, s), 5. 18 (2H, s), 6. 02 (1H, s), 7. 42-8. 10 (4H, m), 9. 72 (1 H, s)

化合物 (II-12)

60 MHz 1 H-NMR(CDCl₃) δ :3.89(3H, s), 5.38(2H, s),

6.06(1H, s), 7.28-7.84(5H, m), 9.78(1H, s) 化合物 (II-13)

60 MHz 1 H-NMR (CDCl $_{3}$) δ : 2. 59 (3H, s), 3. 89 (3H, s), 5. 12 (2H, s), 6. 01 (1H, s), 7. 50 (5H, s), 8. 07 (1H, s), 9. 79 (1H, s)

化合物 (II-14)

40 60 MHz 1 H-NMR (CDCl₃) δ :3..87 (3H, s), 4.00 (3H, s), 5..53 (2H, s), 6.03 (1H, s), 7.40-7..76 (4H, m), 9..75 (1H, s)

【0412】 [PCC酸化による化合物(II) の合成] クロロクロム酸ピリジニウム1.041g(4.828 mmol)、酢酸ナトリウム401mg(4.89mm ol)、粉砕したモレキュラーシープス4A0.50g 及びセライト1.01gをモレキュラーシープス脱水ジ クロロメタン30ml懸濁液に、化合物(III-I)21 0mg(0.846mmol)のモレキュラーシープス 50 脱水ジクロロメタン10ml溶液を0℃で滴下し、0℃

で90分、次いで室温で140分撹拌した。無機塩を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶解液:4%メタノールークロロホルム)に供し、無色針状晶の目的物質(化合物(11-7))を86mg(41.5%)得た。

157

【0413】〔三酸化硫黄ピリジン錯塩酸化による化合物(II)の合成〕化合物(III-I)80mg(0.32mmol)のモレキュラーシーブス脱水ジメチルスルホキシド4ml溶液に三酸化硫黄ピリジン錯塩304mg(1.91mmol)及びトリエチルアミン196mg(1.94mmol)のモレキュラーシーブス脱水ジメチルスルホキシド4ml溶液を滴下し、室温で4時間撹拌した。氷水を加えて酢酸エチル抽出後、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、乾燥剤を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(展開液・酢酸エチルーへキサン1:1)に供し、無色油状の目的物質(化合物(II-I))を39mg(48.9%)、及び無色針状晶の化合物(II-7)を3mg(4.0%)得た。

【0414】工程4

5- ((5-(2-ヒドロキシ-2-フェニルエトキシ)-1-メチル-3-ピラソリル)メチリデン)チアソリジン-2,4-ジオン(化合物(I-Ia-1))

【0415】 【化110】

【0416】化合物 (II-1) 1.53g (6 21mm ol) 及びチアゾリジンジオン 974mgをトルエン 6 0mlに懸濁させた。この溶液に氷酢酸108μl、次いでピペリジン122μlを加え、130℃で140分

間攪拌した。原料の消失を薄層クロマトグラフィーで確認後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をテトラヒドロフランークロロホルムに溶解した。飽和食塩水を用いてこの溶液を洗浄した後、無水硫酸マグネシウムを用いて乾燥した。乾燥剤を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:テトラヒドロフランーへキサン1・2)、次いで分取用薄層クロマトグラフィー(展開液:テトラヒドロフランーへキサン1:2)に供し、無色粉末の目的物質(化合物(I-Ia-I))を2 11g(98.3%)得た。

158

[0417] mp 172.8-174.3 °C MS(EI) m/e 345(M) +

500 MHz ¹H-NMR(d⁶-acetone) δ:3.70(3H, s), 4.21(1H, dd, ²J_{HH} = 10.3 Hz, ³J_{HH} = 7.6 Hz), 4.27(1H, dd, ²J_{HH} = 10.3 Hz, ³J_{HH} = 3.9 Hz), 4.94(1H, d, ³J_{HH} = 4 Hz), 5.15(1H, ddd, ³J_{HH} = 7.6 Hz, ³J_{HH} = 3.9 Hz, ³J_{HH} = 4 Hz), 5.77(1H, s), 7.30(1H, t, ³J_{HH} = 7.3 Hz), 7.38(2H, dd, ³J_{HH} = 7.3 Hz, ³J_{HH} = 7.6 Hz), 7.20 51(1H, s), 7.52(2H, d, ³J_{HH} = 7.6 Hz), 12.3(1H, s) [0 4 1 8] 同様の方法により化合物(II-2)~(II-14)を出発原料として、化合物(I-1a-2)~(I-1a-14)を合成した。(表中のR²、R³、W及びZは化合物(I-1a)の置換基に対応する。)

[0419]

$$R^3$$
 (I-1a)
 $Z-W-O$ R^2 $R^6=H$

【0420】 【表48】

出発原料	化合物番号	R²	Rз	Z-W
11-2	I-1a-2	1-Me	Н	PhCH ₂ CH ₂
11-3	I-1a-3	1 – <u>t</u> – Bu	Н	PhCH (OH) CH₂
II-4	I-1a-4	1- <u>t</u> -Bu	Н	PhCOCH ₂
11-5	I-1a-5	1-Ph	н	PhCH (OH) CH ₂
11-6	I-1a-6	1-Me	H	5-Me-2-Ph-4-oxazoly1-CH(OH)CH ₂
11-7	I-1a-7	1-Me	H	PhCOCH ₂
11-8	I-1a-8	1-Me	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH ₂
11-9	I-1a-9	1 – <u>t</u> – Bu	H	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH₂
II-10	I-1a-10	1-Ph	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazolyl-COCH ₂
11-11	I-la-11	1-Me	Н	3-Me-2-benzo[b]thiophenyl-COCH2
11-12	I-1a-12	1-Me	H	2-benzo[b]furanyl-COCH2
11-13	I-1a-13	1-Me	Н	5-Me-1-Ph-4-pyrazolyl-COCH ₂
II-14	I-1a-14	1-Me	H	$3-Br-1-Me-2-indolyl-COCH_2$

30

化合物番号	性状	融点(℃)	MS(m/e)
I-1a-2	淡黄色粉末	158-161	329 (M) + EI
I-1a-3	無色結晶	108. 4-110 6	387 (M) + EI
I-1a-4	淡褐色結晶	216-8-2187	385 (M) + EI
I-1a-5	淡褐色結晶	192.4-194.5	407 (M) + EI
I-1a-6	無色結晶	185-187	426 (M) + EI
1-1a-7	無色粉末	214-216	344 (M+H) + FAB
I-1a-8	淡褐色結晶	208-211	424 (M) + EI
1-1a-9	褐色結晶	213-216	466 (M) + EI
I-1a-10	黄褐色粉末	275-280 (decomp.)	486 (M) + EI
I-1a-11	淡褐色粉末	258-260	413 (M) + EI
I-1a-12	淡褐色粉末	250-260 (decomp.)	383 (M) + EI
I-1a-13	淡褐色粉末	236-240	424 (M+H) * FAB
I-1a-14	褐色粉末	243-246	475 (M+H) + FAB

【0421】化合物

500 MHz 1 H-NMR (d^{6} -DMSO) δ :3.06 (2H, t, 3 J_{HH} = 6.7 H z), 3.59(3H, s), 4.31(2H, t, ${}^{3}J_{HH} = 6.7 \text{ Hz}$), 6.12 (1H, s), 7.24-7.48(5H, m), 7.48(1H, s), 12.3(1H, br s)

化合物 (I-la-3)

500 MHz 1 H-NMR(CDCl₃) δ :1.58(9H, s), 2.35(1H, d, 3 $J_{HH} = 3.2 \text{ Hz}$), 4.18(2H, m), 5.15(1H, m), 5.77(1H, s), 7.36-7.45(5H, m), 7.56(1H, s), 8.20(1H, s) 化合物 (I-1a-4)

500 MHz 1 H-NMR (6 -DMSO) δ :1.63(9H, s), 5.70(2H, s), 6.15(1H, s), 7.44(1H, s), 7.58(2H, dd, 3JHH = 7.4, 7.8 Hz), 7.71 (1H, t, $^3J_{1H4} = 7.4$ Hz), 8.00 (2H, d, ${}^{3}J_{HH} = 7.8 \text{ Hz}$), 12.26(1H, s)

化合物 (I-la-5)

. . }

500 MHz ³H-NMR (CDCl₃) δ:2.40(1H, d), 4.29(2H, d), 5.17(1H, m), 5.91(1H, s), 7 23-7.46(8H, m), 7.62(1 H, s), $7.75(2H, d, ^3J_{HH} = 7.6 Hz)$, 8.12(1H, br s)化合物 (I-la-6)

500 MHz 1 H-NMR (d^{6} -DMSO) δ :2. 50 (3H, s), 3. 65 (3H, s), 4.31(2H, d, $^3J_{HH} = 5.4 \text{ Hz}$), 4.97(1H, dt, $^3J_{HH}$ = 4.9 Hz, ${}^{3}J_{HH}$ = 5.4 Hz), 5.75(1H, d, ${}^{3}J_{HH}$ = 4.9 H z), 6.12(1H, s), 7.47(1H, s), 7.50(3H, m), 7.92(2 H, d, ${}^{3}J_{HH} = 8.1 \text{ Hz}$), 12.3(1H, s)

化合物 (I-la-7)

500 MHz 1 H-NMR (d⁶-DMSO) δ :3. 76 (3H, s), 5. 74 (2H, s), 6.11(1H, s), 7.44(1H, s), 7.58(2H, t, ${}^{3}J_{HH} =$ 7.3, 7.7 Hz), 7.71(1H, t, ${}^{3}J_{HH} = 7.7 \text{ Hz}$), 7.88(2H, d, ${}^{3}J_{HH} = 7.3 \text{ Hz}$), 12.4(1H, br s)

化合物 (I-la-8)

500 MHz 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 2.74(3H, s), 3.87(3H, s), 5.41(2H, s), 5.76(1H,s), 7.49-7.52(3H, m), 7.56(1 H, s), 8.03-8.05(2H, m), 8.14(1H, br s)

(9H, s), 2.75(3H, s), 5. 39 (2H, s), 5. 81 (1H, s), 7. 50-7. 51 (3H, m), 7. 56 (1 H, s), 8.04-8.06(2H, m), 8.08(1H, br s) 化合物 (I-la-10)

500 MHz 'H-NMR (CDC1₃) δ :2 71(3H, s), 5.68(2H, s), 6. 38(1H, s), 7. 41(1H, t, ${}^{3}J_{HH} = 7.3 \text{ Hz}$), 7. 52(1H, s), 7.56-7.60(5H, m), 7.91-7.93(2H, m), 8.02-8.04 (2H, m), 12.4(1H, br s)

化合物 (I-la-l1)

500 MHz 1 H-NMR (d^{6} -DMSO) δ :2. 77 (3H, s), 3. 77 (3H, s), 5.62(2H, s), 6.16(1H, s), 7.44(1H, s), 7.53(1 30 H, dd, $^3J_{HH}$ = 7.2, 8.3 Hz), 7.60(1H, dd, $^3J_{HH}$ =7. 2, 8.3 Hz), 8.07 (1H, d, ${}^{3}J_{HH}$ = 8.3 Hz), 8.09 (1H, d, ${}^{3}J_{HH} = 8.3 \text{ Hz}$), 12.4(1H, br s) 化合物 (I-la-12)

500 MHz 1 H-NMR (d^{6} -DMSO) δ :3. 77 (3H, s), 5. 64 (2H, s), 6.16(1H, s), 7.41(1H, dd, ${}^{3}J_{HH} = 7.1$, 7.9 Hz), 7.45(1H, s), 7.60(1H, dd, $^{3}J_{HH} = 7$ 1, 8.3 Hz), 7. 77 (1H, d, ${}^3J_{HH}$ = 8.3 H2), 7.90 (1H, d, ${}^3J_{HH}$ = 7.9 H z), 8.06(1H, s), 12.4(1H, br s) ·

化合物 (I-la-13)

500 MHz 1 H-NMR (d^{6} -DMSO) δ : 2.52 (3H, s), 3.76 (3H, s), 5.47 (2H, s), 6.10 (1H, s), 7.46 (1H, s), 7.52-7. 60(5H, m), 8.37(1H, s), 12.4(1H, br s) 化合物 (I-la-l4)

500 MHz 1 H-NMR (d^{6} -DMSO) δ : 3. 76 (3H, s), 3. 96 (3H, s), 5.69(2H, s), 6.16(1H, s), $7.30(1H, dd, {}^3J_{HH} =$ 7.3, 7.9 Hz), 7.46(1H, s), 7.50(1H, dd, ${}^{3}J_{HH}$ =7.3, 8.5 Hz), 7.64(1H, d, ${}^{3}J_{HH}$ = 7.9 Hz), 7.70(1H, d, $^{3}J_{HH} = 8.5 \text{ Hz}$), 12.3(1H, br s)

【0422】実施例2

50 工程5

5- ((5-(2-ヒドロキシ-2-フェニルエトキシ)-1-メチル-3-ピラゾリル)メチル)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(I-2a-1))の合成【0423】

【化112】

【0424】5- ((5-(2-しドロキシー2-フェニルエトキシ) -1-メチルー3ーピラゾリル) メチリデン) チアゾリジンー2, 4ージオン (化合物 (I-la-1)) 348mg (1.01mmo1) をモレキュラーシブス脱水テトラヒドロフラン15mlに溶解した。この溶液に10%パラジウム炭素271mgを加えた後、室温下で水素5気圧下48.5時間接触還元した。触媒を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶離液:6%-メタノール/クロロホルム)に供し、無色粉末の目的物質(化合

162

物 (I-2a-1)) を363mg(定量的)得た。

[0425] mp 68-71 ℃

MS(EI) m/e: 347(M)+

60 MHz 3 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ : 3. 23 (2H, m), 3. 54 (3H, s), 4. 10 (2H, d), 4. 56 (1H, dd), 5. 08 (1H, t), 5. 37 (1H, s), 7. 36 (5H, s)

【0426】同様の方法により化合物(I-la-2)~(I-la-6)、(I-la-11) および(I-la-12) を出発原料として、化合物(I-2a-2)~(I-2a-8) を合成した。(表中 0R²、R³、W及びZは化合物(I-2a)の置換基に対応する。)

[0427]

【化113】

(**I-2**8) R¹= -O-W-Z R⁶= H

[0428] 【表49】

出発原料	化合物番号	R²	Rª	2-W
I-la-2	I-2a-2	1-Me	Н	PhCH ₂ CH ₂
I-la-3	I-2a-3	1- <u>t</u> -Bu	H	PhCH (OH) CH ₂
I-1a-4	I-2a-4	1- <u>t</u> -Bu	H	PhCOCH₂
I-1a-5	I-2a-5	1-Ph	Н	PhCH (OH) CH ₂
I-la-6	I-2a-6	1−Me	Н	5-Me-2-Ph-4-oxazoly1-CH(OH)CH ₂
I-1a-11	I-2a-7	1-Me	H	3-Me-2-benzo[b]thiophenyl-COCH ₂
[-la-12	I-2a-8	1-Me	Н	5-Me-1-Ph-4-pyrazolyl-COCH ₂

化合物番号	性状	融点(℃)	MS(m/e)
I-2a-2	淡黄色粉末	103-105	331 (M). + EI
I-2a-3	淡黄色油状物質		389 (M) + EI
I-2a-4	褐色固体		387(M) + EI
I-2a-5	淡黄色アモルファス		409(M) + EI
I-2a-6	無色固体	95-97	428 (M) + EI
I-2a-7	無色固体	211-212	414 (M) + EI
I-2a-8	無色固体	140-142	425 (M) * EI
			_

【0429】化合物 (I-2a-2)

500 MHz ¹H-NMR (CDCl₃) δ:2.95(2H, t), 3.0-3.5(2H, m), 3.43(3H, s), 4.08(2H, t), 4.5(1H, m), 5.27(1H, s), 7.14(5H, s), 7.60(1H, br s)

化合物 (I-2a-3)

500 MHz ¹H-NMR (CDCl_s) δ :1.50 (9H, s), 3.06 (1H, m), 3.44 (1H, m), 4.11 (2H, m), 4.66 (1H, m), 5.11 (1H, m), 5.40 (1H, s), 7.3-7.5 (5H, m), 8.89 (1H, s), 9.08 (1H, br s)

化合物 (I-2a-4)

500 MHz 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ : 1. 4 (9H, s), 3. 00-3. 07 (1H, m), 3. 40-3. 46 (1H, m), 4. 65-4. 70 (1H, m), 5. 25 (2H, s), 5. 38 (1H, s), 7. 50-7. 55 (2H, m), 7. 63-7. 65 (1H, m), 7. 95-7. 98 (2H, m), 8. 45 (1H, s)

化合物(I-2a-5)

500 MHz ¹H-NMR (CDCi₃) & :2.45 (1H, br s), 3.16 (1H, m), 3.56 (1H, m), 4.20-4.21 (2H, m), 4.75 (1H, m), 5. 13 (1H, m), 5.56 (1H, s), 7.25-7.42 (8H, m), 7.61 (1H, m)

m), 8.10(1H, s)

化合物 (I-2a-6)

500 MHz 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ : 2. 42 (3H, s), 3. 11 (1H, dd), 3. 41 (1H, dd), 3. 58 (3H, s), 4. 22 (1H, dd), 4. 35 (1H, dd), 4. 61 (1H, dd), 5. 04 (1H, dd), 5. 44 (1H, s), 7. 43 (3H, m), 7. 97 (2H, m), 9. 0 (1H, s)

163

化合物 (I-2a-7)

500 MHz 1 H-NMR (d⁶-DMSO) δ : 2. 75 (3H, s), 2. 95 (1H, d d, 2 J_{HH} = 15. 5 Hz, 3 J_{HH} = 10. 6 Hz), 3. 24 (1H, dd, 2 J_{HH} = 15. 5 Hz, 3 J_{HH} = 3. 6 Hz), 3. 59 (3H, s), 4. 77 (1 H, dd, 3 J_{HH} = 3. 6, 10. 6 Hz), 5. 49 (2H, s), 5. 62 (1H, s), 7. 52 (1H, dd, 3 J_{HH} = 7. 1, 8. 1 Hz), 7. 59 (1H, dd, 3 J_{HH} = 7. 1, 8. 2 Hz), 8. 06 (1H, d, 3 J_{HH} = 8. 2 Hz), 8. 08 (1H, d, 3 J_{HH} = 8. 1 Hz), 12. 0 (1H, br s) 化合物 (1-2a-8)

500 MHz 1 H-NMR(6 -DMSO) δ :2.52(3H, s), 2.97(1H, m), 3.26(1H, m), 3.58(3H, s), 4.78(1H, m), 5.34(2 H, s), 5.56(1H, s), 7.54-7.59(5H, m), 8.35(1H, s), 12.0(1H, br s)

【0430】実施例3

5- ((1-メチル-5-フェナシルオキシ-3-ピラ ゾリル) メチリデン) チアソリジン-2, 4ージオン (化合物(I-1a-7)) の合成

[0431]

【化114】

【0432】5-((5-(2-ヒドロキシー2-フェニルエトキシ)-1-メチルー3ーピラゾリル)メチリデン)チアゾリジンー2、4ージオン(化合物(I-la-1))127mg(0.367mmol)を、クロロクロム酸ピリジニウム114mg(0.527mmol)及びセライト549mgとともにモレキュラーシーブス脱水ジクロロメタン6mlに溶解し、窒素雰囲気下、0℃で40分、次いで室温で3 75時間撹拌した。更にクロロクロム酸ピリジニウム90mg(0.42mmol)を加え、室温下で終夜攪拌した。無機塩を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶雕液:酢酸エチルーベンゼン1:2)に供し、無色粉末の目的物質(化合物(I-la-7))を120mg(95.5%)得た。

【0433】実施例4

5- ((1-メチル-5-フェナシルオキシー3-ピラ ゾリル) メチル) チアゾリジン-2, 4-ジオン(化合 物(1-2a-9))の合成

164

[0434]

【化115】

【0435】クロロクロム酸ピリジニウム204mg (O. 946mmol)、無水酢酸ナトリウム96m g、及びセライト503mgをモレキュラーシープス脱 水ジクロロメタン10mlに懸濁した。その懸濁液に窒 索雰囲気下、0℃で、5ー((5ー(2ーヒドロキシー **2-フェニルエトキシ)-1-メチル-3-ピラゾリ** ル) メチル) チアゾリジンー2, 4ージオン(化合物 (I-2a-l)) 135mg (0. 390mmol) のモレ 20 キュラーシープス脱水ジクロロメタン (5 m 1) 溶液を 滴下した。0℃で1.5時間、次いで室温で1.75時 間撹拌した後に、無機塩を適別し、溶媒を減圧留去し た。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィ 一(溶離液:4%-メタノール/クロロホルム)に供し た後に、酢酸エチルーヘキサンから再結晶することによ り、無色結晶の目的物質(化合物(I-2a-9))を69m g (51.2%) 得た。

[0436] mp 141-143 °C

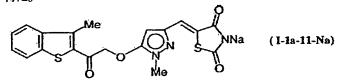
MS(EI) m/e: 345(M)+

500 MHz 3 H-NMR(CDCl $_{3}$) δ :3.06(1H, dd, 2 J_{HH} = 15.4 Hz, 3 J_{HH} = 10.0 Hz), 3.44(1H, dd, 2 J_{HH} = 15.4 Hz, 3 J_{HH} = 3.8 Hz), 3.68(3H, s), 4.63(1H, dd, 3 J_{HH} = 3.8 Hz, 3 J_{HH} = 10.0 Hz), 5.27(2H, s), 5.35(1H, s), 7.52(1H, dd, 3 J_{HH} = 7.6 Hz, 3 J_{HH} = 7.9 Hz), 7.64(1 H, t, 3 J_{HH} = 7.6 Hz), 7.94(2H, d, 3 J_{HH}= 7.9 Hz), 8.33(1H, br s)

【0437】実施例5

5-((1-メチル-5-(2-(3-メチルベンゾ [b]チオフェン-2-イル)-2-オキソエトキシ)-0 3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン ナトリウム塩(化合物(I-la-l1-Na))の合成 【0438】

【化116】



【0439】5-((1-メチル-5-(2-(3-メ 50 チルベンゾ[b]チオフェン-2-イル)-2-オキソエ

トキシ) - 3 - ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン - 2, 4 - ジオン(化合物(I-1a-11))69 mg (0.17 mmol)をテトラヒドロフラン5 ml及び クロロホルム3 mlに溶解し、その溶液に0.5 mol / 1水酸化ナトリウム水溶液0.32 ml (0.17 mmol)を室温で滴下した。溶媒を滅圧留去した後に、脱イオン水5 mlを加えた水溶液を凍結乾燥することにより、淡褐色粉末の目的物質(化合物(I-1a-11-Na))を69 mg (94.9%)得た。

[0440] mp 180-240 °C (decomp.)

MS(FAU) m/e: 436(M+H)'

【0441】同様の方法により化合物(I-la-l3)、(I-2a-7)および(I-2a-8)を出発原料として、それぞれ 化合物(I-la-l3-Na)、(I-2a-7-Na)、(I-2a-8-Na)

【0443】化合物 (I-1a-13-Na)

10 無色粉末

mp 200-220 ℃ (decomp..)

MS(FAB) m/e: 446(M+H)*

[0444]

【化118】

【O 4 4 5】化合物(I-2a-7-Na)

淡挑色粉末

mp 90-110 °C (decomp.)

MS(FAB) m/e: 438(M+H)+

[0446]

【化119】

【0447】化合物(1-2a-8-Na)

無色粉末

mp 185-220 ℃ (decomp.)

MS(FAB) m/e: 448(M+H)*

[0448] 実施例6

5- ((5-メトキシメトキシ-1-メチル-3-ピラ ゾリル) メチリデン) チアプリジン-2, 4ージオン (化合物(XII-1-1)) の合成

[0449]

【化120】

【0450】5-メトキシメトキシー1-メチル-3-ピラゾールカルボン酸エチル(化合物(XV-1)) 20 [0451]

【0452】5-ヒドロキシ-1-メチル-3-ピラゾ ールカルボン酸エチル (化合物(V-1)) 3.00g(1 7.6mmol)とクロロメチル メチル エーテル 2.0ml(26mmol)およびジイソプロピルエチ 30ルアミン4 0ml(23ml)を用いて、実施例1の 工程1と同様な方法により、淡黄色油状物質の目的物質 (化合物(XV-1))を3.09g(81.8%)得た。 【0453】MS(EI) m/e: 214(M)*

60 MHz ¹H-NMR (CDC1₅) δ:1.38 (3H, t), 3.49 (3H, s), 3.74 (3H, s), 4.35 (2H, q), 5.13 (2H, s), 6.17 (1H, s) 【0454】同様の方法により化合物 (V-1) を出発原料として、化合物 (XV-2) ~ (XV-3) を合成した。 (表中のR²、R³、R¹³及びR¹³は化合物 (XV) の置換基に対応する。)

40 [0455]

【化122】

$$R^3$$
 CO_2R^{13} (XV)
 R^{14} O N R^2 R^1 = O - R^{14}

【0456】 【表50】

化合物番号 R² R³ R¹³ R¹⁴

167 XV-2 XV-3	1-Me 1-Me .	H H	Et Et	- (1)	
化合物番号	性状		mp (°C)	MS (m/e)	
XV-2 XV-3	淡黄色油状物質 淡黄色油状物質			258 (M) + EI 284 (M) + EI	

【0457】化合物(XV-2)

60 MHz 1 H-NMR (CDCl₃) δ :1.39 (3H, t), 3.42 (3H, s), 3.75(3H, s), 3.4-3.9(4H, m), 4.39(2H, q), 5.25(2H, s), 6. 22(111, s)

化合物(XV-3)

60 MHz 1 H-NMR (CDC1₃) δ :0 28 (6H, s), 1.00 (9H, s), 1.37(3H, t), 3.70(3H, s), 4.28(2H, q), 5.89(1H, s) 【0458】3ーヒドロキシメチルー5ーメトキシメト キシー1ーメチルピラゾール(化合物(XIV-i))

[0459] 【化123】

【0460】化合物 (XV-1) 105mg (0. 488m mo1) および水素化アルミニウムリチウム108mg (2.83mmol)を用いて、実施例1の工程2と同 様な方法により、淡黄色油状物質の目的物質(化合物 (XIV-1)) を54mg (64%) 得た。

[0 4 6 1] MS(FAB) $m/e: 173(M+H)^+$

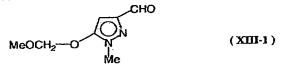
60 MHz 1 H-NMR(CDCl₃) δ :2.6(1H, br), 3.47(3H, s), -3.62(3H, s), 4.53(2H,s), 5.10(2H, s), 5.65(1H, s) 【0462】 5ーメトキシメトキシー1ーメチルピラゾ ールー3-カルバルデヒド(化合物(XIII-i))

[0463]

.)

【化124】

た。



【0464】化合物 (XIV-1) 141mg (0. 817 mmol)、塩化オキサリル277μl (3. 18mm o 1) 、モレキュラーシープス脱水ジメチルスルホキシ ド622mg (7 96mmol) およびモレキュラー シープス脱水トリエチルアミン 2 . 2 m l (16 m m o 1) を用いて、実施例1の工程3に示すSwern酸化 法と同様にして、淡褐色油状物質の目的物質(化合物 (XIII-1)) を132mg (95.2%) 得た。 【0465】又この化合物は実施例1の工程3に示す二 酸化マンガン酸化法、PCC酸化法によっても得られ

[0466] MS(FAB) m/e: 171(M+H)+

10 60 MHz 'H-NMR(CDC1₃) δ :3.50(3H, s), 3.77(3H, s), 5.12(2H, s), 6.16(1H, s), 9.74(1H, s),

【0467】5- ((5-メトキシメトキシ-1-メチ ルー3-ピラソリル) メチリデン) チアソリジンー2, 4 - ジオン (化合物 (XII-1-1))

[0468]

【化125】

【0469】化合物 (XIII-1) 213mg (1.25m mol)、チアゾリジンジオン(化合物(VI-1))164 mg (1. 26mmol)、ピペリジン25μlおよび 酢酸22μlを用いて、実施例1の工程4と同様な方法 により、単褐色針状晶の目的物質(化合物(XII-1-1)) を337mg (99.9%) 得た。

[0470] mp 161-164 °C

MS(EI) m/e: 269(M)+

30 60 MHz 1 H-NMR(CDCl₃) δ :3.52(3H, s), 3.76(3H, s), 5. 16 (2H, s), 5. 92 (1H, s), 7. 30 (1H, t, $^3J_{HH}$ = 7. 3 H z), 7.38(2H, dd, ${}^{3}J_{HH} = 7.3 \text{ Hz}$, ${}^{3}J_{HH} = 7.6 \text{ Hz}$), 7.59 (1H, s), 8.17(1H, br s)

【0471】5-((5-メトキシメトキシー1-メチ ルー3ーピラゾリル) メチル) チアゾリジンー2, 4-ジオン (化合物 (XII-2-1)) の合成

[0472]

【化126】

【0473】 5ー ((5ーメトキシメトキシー1ーメチ ルー3-ピラゾリル) メチリデン) チアゾリジシー2, 4 - ジオン (化合物 (XII-1-1)) 1 4 4 mg (0. 5 33mmol)、10%パラジウム炭素129mgを用 いて、実施例2と同様な方法により淡黄色粉末の目的物 質 (化合物 (XII-2-1)) を 1 6 7 mg (定量的) 得

50 た。

[0474] mp 114-117 °C

MS(EI) m/e: 271(M)*

60 MHz 1 H-NMR (CDCl_s) δ 3. 09-3. 5(2H, m), 3. 46(3H, s), 3. 61(3H, s), 4. 48-4 72(1H, m), 5 05(2H, s), 5. 51(1H, s), 10. 13(1H, br s)

【0475】5-((5-メトキシメトキシー1-メチル-3-ピラブリル) メダリアン) ダアブリジン-2,4-ジオン(化合物(XII-1-1))の2基(ベンジルオキシカルボニル) による保護

[0476]

[化127]

【0477】5-((5-メトキシメトキシー1-メチルー3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジンー2,4-ジオン(化合物(XII-1-I))81mg(0.30mmol)のモレキュラーシブス脱水テトラヒドロフラン10ml溶液に、無水炭酸ナトリウム49mg(0.46mmol)、続いてクロロギ酸ベンジル64μl(0.45mmol)を室温で加え、反応液を終夜攪拌した。この溶液に飽和食塩水5mlを加え、酢酸エチル45mlで抽出後、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥した。乾燥剤を濾別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を酢酸エチル及びヘキサンより再結晶することにより、無色結晶の目的物質(化合物(XII-1-2))を71mg(59%)得た。

[0478] MS(EI) m/e: 403(M)

500 MHz 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ :3.53(3H, s), 3.77(3H, s), 5.14(2H, s), 5.46(2H, s), 5.92(1H, s), 7.42(5H, s), 7.66(1H, o)

【0479】 参考例1

· `}

【0480】化合物 (XII-1-2) のZ基の脱保護

【0481】化合物 (XII-1-2) 19mg (0.047 mmol) をモレキュラーシブス脱水テトラヒドロフラン10mlに溶解した。この溶液に10%パラジウム炭素6mgを加えた後、室温下で水素1気圧下終夜、さらに触媒を6mg追加して3日間接触還元した。触媒を適別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(展開液:5%ーメタノール/クロロホルム)に供し、淡褐色粉末の目的物質(化合物(XII-1-1))を16mg(定量的)得た。

【0482】5-((5-ヒドロキシ-1-メチル-3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(X-1-1))の合成(MOM基の脱保護)

[0483]

【化128】

【0484】5-((5-メトキシメトキシ-1-メチル-3-ピフゾリル)メチリアン) チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(XII-1-1))54mg(0.20mmol)のテトラヒドロフラン5ml-メタノール1ml 1 溶液に、濃塩酸1滴を室温で加え、反応液を56℃で5時間攪拌した。反応液にトルエンを加えて溶媒を減圧留去して得られた残渣をメタノールより再結晶することにより、黄色結晶の目的物質(化合物(X-1-1))を31mg(69%)得た。

[0485] mp 248-250 °C (decomp.)

MS(EI) m/e: 225(M)+

500 MHz ¹H-NMR(CDCl_s) δ:3.61(3H, s), 5.76(1H, s), 7.46(1H, s), 11.5(1H, br), 12.3(1H, br)

【0486】同様の方法により、化合物(XII-1-2)を出 20 発原料として化合物(X-1-2)を合成した。

[0487]

【化129】

【0488】淡黄色粉末

mp 153-158 ℃(decomp..)

30 MS(FAB) m/e: 360(M+H)*

【0489】同様の方法により、化合物(XII-2-1)を出発原料として化合物(X-2-1)を合成した。

[0490]

【化130】

【0491】淡黄色結晶

mp 150-154 ℃

MS(FAB) m/e: 228(M+H)+

【0492】実施例7

【0493】5-((1-メチル-5-フェナシルオキシ-3-ピラゾリル)メチリデン)チアゾリジン-2,4-ジオン(化合物(1-la-7))の合成

[0494]

【化131】

【0495】5-((5-ヒドロキシ-1-メチルー3-ピラブリル)メチリデン)チアプリジン-2,4ージオン(化合物(X-1-1))69mg(0.31mmol)とフェナシルクロリド5.7mg(0.37mmol)をモレキュラーシーブス脱水ジメチルホルムアミド2mlに溶解した。この溶液にトリエチルアミン65μlを加え、室温下で終夜撹拌した。この反応液に飽和食塩水1mlを加え、酢酸エチル120mlで抽出した。有機層を無水硫酸マグネシウムを用いて乾燥し、乾燥剤を遮別後、溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶雕液:酢酸エチル/ヘキサン5:6)に供し、淡黄色粉末の目的物質(化合物(1-la-7))を17mg(16%)得た。

【0496】同様の方法により、化合物(X-2-1)を出発 原料として、フェナシルクロリドとの反応により、化合 物 (I-2a-9) を合成した。

【0497】又、化合物(X-1-2)(化合物(X-1-1)の2基 保護物)を出発原料として用い、同様な操作によりR¹置 換基を導入して化合物(XVIII-1)を合成した後に、実施 例6と同様な脱保護により、目的とする化合物(I-1a-7) を得た。

[0498]

. ::)

【0499】淡黄色粉末(収率:16.6%)

MS(EI) m/e: 477(M)+

500 MHz 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ :3.80 (3H, s), 5.15 (2H, s), 5.33 (2H, s), 6.42 (1H, s), 7.36-7.63 (8H, m), 7.70 (1H, s), 7.99 (2H, m)

【0500】同様の方法により、化合物(X-1-2)及びフ KKA*マウス ェネチルプロミドを出発原料として、化合物 (I-1a-2) のZ基保護物 (化合物(XVIII-2)) を合成した後に、実施例6と同様な脱保護により、目的とする化合物(I-1a-2) を得た。

172

【0501】 -【化133】

【0502】淡褐色粉末(収率:35.1%)

MS(EI) m/e: 463(M)+

500 MHz 1 H-NMR(CDCl₃) δ :2. 96(2H, t, 3 J_{HH} = 7.8 Hz), 3. 78(3H, s), 3. 95(2H, t, 3 J_{HH} = 7.8 Hz), 5. 32 (2H, s), 6. 39(1H, s), 7. 21-7. 45(10H, m), 7. 62(1H, s)

【0503】試験例1 血糖降下活性

インスリン非依存性糖尿病モデル動物であるKKマウス (Nakamura, Proc. Jpn. Acad. vol. 38, P348-352, (1962))及びKKA^{*}マウス(Iwatsukaら、Endocrinol Jpn., vol. 17, P23-35, (1970)) (雄性、6-7週令)を日本クレア社より入手した。動物は高カロリー食CMF (オリエンタル酵母社製)で飼育し、体重40g前後のものを用いる。

【0504】血糖値は眼底より20μ1の血液を採取し、60ユニットのヘパリンナトリウムで希釈した後、遠心分離を行い、上澄相のグルコースをグルコースオキシダーゼ法により測定する。血糖値が200mg/d1

30 以上で、0.5%カルボキシメチルセルロース(CMC)生理食塩水を単回投与後24時間目の血糖値低下が10%以下の動物、3-4匹を1群として試験に供する

【0505】薬剤は0 5%CMC生理食塩水に懸濁 し、経口投与する。薬剤投与前及び24時間後に眼底よ り血液を採取し、上記に方法により血糖値を測定する。 血糖低下活性は、薬剤投与前に対する低下率で示す。

[0506]

【表51】

化合物番号	投与量(mg/kg)	減少%
I-1 a-2	3 0	15.1
1 - 1 a - 5	3 0	3.8
I - 1 a - 6	3 0	22. 1
I — 1 a — 9	3 0	359
I-1a-11-N	Va 30	11.1
I - 1 a - 1 2	3 0	6.4
I - 2 a - 1	3 0	3. 2

173		174
1 - 2 a - 3	3 0	24.1
I - 2a - 4	3 0	10.8
I - 2a - 5	3 0	10.5
I - 2 a - 6	3 0	12.9
CS-045	3 0	-3. 0
グリバンクラミド	3 0	- 2 5

[0507]

CS-045

【0508】本発明の化合物は対照薬として用いた、CS-045やCP-86325と同程度かそれ以上の血糖降下活性を示す。又膵B細胞におけるインスリン分泌促進剤であるグリベンクラミドは、本試験において血糖降下活性を示さない。

【0509】試験例2 抗グリケーション活性 糖尿病により血糖値が高く維持されると、蛋白質が非酵素的糖化反応 (グリケーション)を起こしてくる。現 在、それが糖尿病合併症に原因のひとつではないかと考えられている(Brownlee, Diabetes, vol. 41, suppl. 2, P57-60, (1992))。

【0510】測定法は、Doiらの方法(Proc. Natl. A cad. Sci. USA, vol. 89, P2873-2877, (1992)) & Mitsu hashiらの方法(Diabetes, vol. 42, P826-832, (1993)) を以下の様に修正して行う。0.5Mニナトリウムグル コース6リン酸 (G 6 P) を含んだ5%牛血清アルブミ ン (BSA) -リン酸緩衝液(PBS)をろ過滅菌処理 し、37℃でインキュベートする。陽性対照はジメチル スルホキシド (DMSO) だけを加え、37℃でインキ ュベートしたもの、ブランクは4℃でインキュベートし たものとする。化合物は、DMSOに溶解し、最終濃度 が1%以下になるように調製する。10日後、化合物を 含んだ0.5MG6P、5%BSA-PBSを2LのP BSで24時間以上透析(分画分子量12,000-1 4,000) する。透析後、蒸留水で4倍に希釈し、蛍 光測定する。(励起波長370nm、蛍光波長440n m) 、その4倍希釈液の10 μ Lを蒸留水で20倍に希 釈し、ローリー法により蛋白量を測定する。

【0511】単位蛋白量当たりの蛍光強度を計算し、陽 性対照の値からブランク値を差引き、対照値とする。抗 ※

*【化134】

グリベンクラミド

※グリケーション活性は、化合物を加えたサンプルの値か らブランク値を差引き、対照値に対する%で表す。

【0512】本発明の化合物は、対照薬として用いたア ミノグアニジンより強い抗グリケーション活性を示す。

20 又CS-045やCP-86325は活性を示さない。 【0513】試験例3 アルドース還元酵素阻害活性 ラット腎を氷冷した生理食塩水にて灌流し血液を除去し た。3倍容の5mMトリス-塩酸バッファー(pH7 4)中でホモジナイズする。これを45,000×gで 40分間遠心分離し、得られた上清画分をアルドース還 元酵素標品とする。

【0514】アルドース還元酵素活性はInukaiら の方法 (Jpn. J. Pharmcol. <u>61</u>, 221 -227, 1993)の変法によるアルドース還元酵素 30 の補酵素であるNADPHの吸収 (340 nm) の減少 を測定する。アッセイは0.4M硫酸リチウム、0.1 5 mMNADPH、酵素、種々の濃度の阻害薬及び10 mM DL-glyceraldehydeを含む0. 1Mリン酸緩衝液(pH6.2)中で行う。標準プラン クはDL-glyceraldehydeを除く上述の 化合物をすべて含む。反応は30℃で基質(DL-gl yceraldehyde)の添加により開始し、2分 問の反応速度を測定する。阻害薬はジメチルスルホキシ ド (DMSO) に溶解する。DMSOの反応混液におけ る最終濃度は1%を越えないものとする。阻害活性の効 果は、酵素活性を50%阻害する濃度(1Cso)として 評価する。

【0515】 【表52】

アルドース還元酵素阻害活性

化合物 I C_{so} (M)

1 .	4 () X	1	05	
 					-

I - 1 a - 6	1. 40) X I U.
スリンダック	2.4	X 1 0 ⁻⁵
ケルセチン	> 3	X 1 0 ⁻⁵
アルレスタチン	> 1 0	X 1 0 -5
CS-045	> 1 0	X 1 0 ⁻⁵
CP-86325	> 3	X 1 0 ⁻⁵

[0516]

【0517】本発明の化合物は、対照薬として用いたス リンダック、ケルセチン又はアルレスタチンより強いア ルドース還元酵素阻害活性を示した。又CS-045や CP-86325は活性を示さなかった。

【0518】製剤例1

剤

本発明化台物	Ŀ.	υŖ
乳 糖	5.	0 g
微結晶セルロース	8.	0 g
コーンスターチ	3.	0 g
ヒドロキシブロピルセルロー	-ス1.	0 g
CMC-Ca	1.	5 g
ステアリン酸マグネシウム	0.	5 g
A H	2.0	Ĥσ

上記成分を常法により混合した後、1錠中に10mgの活 性成分を含有する糖衣錠100錠を製造する。

【0519】製剤例2

カプセル剤

. . 3

1. 0 g 本発明化合物 3.5g 糖 微結晶セルロース 10.0g

ステアリン酸マグネシウム 0.5 g

15.0g

上記成分を常法により混合したのち4号ゼラチンカプセ ルに充填し、1カプセル中に10mgの活性成分を含有す るカプセル剤100カプセルを製造する。

【0520】製剤例3

軟カプセル剤

本発明化合物

1.00g

PEG400 3.89g 飽和脂肪酸トリグリセライド 15.00g 0.01g ハッカ油 ポリソルベート(Polysorbate) 80 0.10g 20.00g

上記成分を混合したのち常法により3号軟ゼラチンカプ セルに充填し、1カプセル中に10mgの活性成分を含有 する軟カプセル剤100カプセルを製造する。

【0521】製剤例4

营

1: 0g (10.0g) 本発明化合物 流動パラフィン 10 0g (10.0g) セタノール 20. 0g (20. 0g) 68.4g (59.4g) 白色ワセリン 0.1g(0.1g) エチルパラベン 1-メントール 0.1g(0.5g)

100.0g

上記成分を常法により混合し、1% (10%) 軟膏とす 40 る。

【0522】製剤例5

坐 剤

1.0g 本発明化合物 46.9g ウィッテップゾールH15* ウィッテップゾールW35* 52.0g 0.1gポリソルベート(Polysorbate) 80 100.0g 全 量

「 トリグリセライド系化合物の商標名

ウィッテップゾール=Witepsol」

50 上記成分を常法により溶融混合し、坐剤コンテナーに注

*全 量 20.0g

ぎ冷却固化して10mgの活性成分を含有する1g坐剤100個を製造する。

00個を製造する。 【0523】製剤例6

顆粒剤

本発明化合物 1.0g
乳 糖 6.0g
微結晶 ヒルロース 6.5g
コーンスターチ 5.0g
ヒドロキシプロピルセルロース 1.0g

ステアリン酸マグネシウム 0.5g

上記成分を常法により造粒し、10mgの活性成分を含有するよう200mgを一包とし100個分包する。 【0524】

178

【発明の効果】本発明化合物は、血糖効果作用、抗グリケーション活性、アルドース還元酵素阻害活性を有し、 かつ毒性が低いので、糖尿病性眼症、糖尿病性神経障 害、糖尿病性腎症、糖尿病性壊疽などの糖尿病性合併症 の予防薬又は治療薬として有用である。

* 10

フロントページの続き

庁内整理番号 技術表示箇所 FΙ 識別記号 (51) Int. Cl. 6 A61K 31/505 C 0 7 D 413/06 231 213 413/14 231 213 417/14 231 (72) 発明者 鹿田 謙一 (72)発明者 加藤 克浩 埼玉県南埼玉郡白岡町大宇白岡1470 日産 口産化学 丁葉県船橋市坪井町722番地1 化学工業株式会社生物科学研究所内 工業株式会社中央研究所内 (72) 発明者 内藤 剛 (72) 発明者 大土井 啓祐 埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470 千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学 化学工業株式会社生物科学研究所内 工業株式会社中央研究所内 (72)発明者 四元 孝志 (72) 発明者 小林 徹也

千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学 工業株式会社中央研究所内 (72) 発明有「四元」等心 陈玉俱荫埼玉

埼玉県南埼玉郡白岡町大字白岡1470 日産 化学工業株式会社生物科学研究所内